

(19)



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets

(11) Verö.

0 171 015

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(12)

(51) Int. Cl.: C 08 G 18/32, B 01

(21) Anmeldenummer: 85109528.1

(22) Anmeldetag: 29.07.85

(30) Priorität: 08.08.84 DE 3429149

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 12.02.86  
Patentblatt 86/7(64) Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI NL  
SE(71) Anmelder: BAYER AG, Konzernverwaltung RP  
Patentabteilung, D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk (DE)(72) Erfinder: Grögler, Gerhard, Dr.,  
von-Diergardt-Strasse 46, D-5090 Leverkusen 1 (DE)  
Erfinder: Kopp, Richard, Dr., Billharzstrasse 15,  
D-5000 Köln 80 (DE)  
Erfinder: Hess, Heinrich, Dr., Körnerstrasse 5,  
D-5090 Leverkusen 1 (DE)  
Erfinder: Rasshofer, Werner, Dr.,  
Leopold-Gmellin-Strasse 31, D-5000 Köln 80 (DE)

(54) Verfahren zur Herstellung von stabilisierten Polyaminen, stabilisierte Polyamine retardierter Reaktivität und ihre Verwendung zur Polyurethanherstellung.

(57) Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von durch Polyadduktumhüllung stabilisierten, festen Polyaminen mit retardierter Reaktivität, gekennzeichnet durch Umsetzung fester, feinteiliger Polyamine mit wasserunlöslichen, zwei- und/oder mehrfunktionellen Polyisocyanaten in einer Menge von 0,1 bis 25 Äquivalent-% NCO pro Äquivalent Amin, in einem flüssigen Medium aus di- und/oder mehrfunktionellen Polyolen und/oder Weichmachern und/oder gegebenenfalls Wasser (gegebenenfalls in Gegenwart von unpolaren oder wenig polaren Lösungsmitteln), zu einer Suspension von Polyaddukt-umhüllten, stabilisierten Polyaminen retardierter Reaktivität in dem flüssigen Medium. Gegebenenfalls können die stabilisierten Polyamine aus dem flüssigen Medium, z.B. durch Filtration, isoliert werden und dann nachträglich in Polyolen und/oder Polyaminen suspendiert werden.

Erfindungsgegenstand sind auch Polyaddukt-umhüllte Polyamine nach obigem Verfahren in feinteiliger Form, vorteilhaft suspendiert in flüssigen oder niedrigschmelzenden, höhermolekularen Polyhydroxyverbindungen und/oder höhermolekularen Polyaminoverbindungen.

Weiterer Erfindungsgegenstand ist die Verwendung der stabilisierten, bevorzugt in Weichmachern und/oder höhermolekularen, niedrigschmelzenden Polyhydroxyverbindungen und/oder höhermolekularen Polyaminen suspendierten, Polyadduktumhüllten Polyamine als Gießüber-

Isocyanaten reaktive Wasserstoffe aufweisende Reaktionskomponente in polyurethanbildenden Systemen, gegebenenfalls unter Mitverwendung von niedermolekularen aromatischen und/oder (cyclo)aliphatischen Polyaminen und/oder Polyolen, gegebenenfalls Katalysatoren, üblichen Hilfs- bzw. Zusatzstoffen, zusammen mit (bevorzugt höhermolekularen) Polyisocyanat(prepolymer)en, zur Herstellung von Polyurethanen.

INGESELLSCHAFT  
Verwaltung RP  
Abteilung

5090 Leverkusen, Bayerwerk

OER/bo/c

Verfahren zur Herstellung von stabilisierten Polyaminen,  
stabilisierte Polyamine retardierter Reaktivität und ihre  
Verwendung zur Polyurethanherstellung

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstel-  
lung von durch Polyadduktumhüllung stabilisierten, festen  
Polyaminen mit retardierter Reaktivität, gekennzeichnet  
durch Umsetzung fester, feinteiliger Polyamine  
5 mit wasserunlöslichen, zwei- und/oder multifunktionellen  
(cyclo)aliphatischen, araliphatischen und/oder aromati-  
schen Polyisocyanaten in einer Menge von 0,01 bis 25  
Äquivalent-% NCO pro Äquivalent Amin,  
in einem flüssigen Medium aus di- und/oder multifunktio-  
10 nellen Polyolen und/oder Weichmachern und/oder Wasser  
(gegebenenfalls in Gegenwart von unpolaren oder wenig  
polaren Lösungsmitteln),  
zu einer Suspension von Polyaddukt-umhüllten, stabili-  
sierten Polyaminen retardierter Reaktivität in dem flüs-  
15 sigen Medium. Gegebenenfalls können die stabilisierten  
Polyamine aus dem flüssigen Medium, z.B. durch Filtra-  
tion, isoliert werden. Isolierte, stabilisierte Poly-  
amine lassen sich dann nachträglich in Polyolen und/  
oder Polyaminen oder NCO-Gruppen enthaltenden Prepoly-

meren, zu PU-Reaktivsystemen mit verlängerter Topfzeit und erhöhter Lagerstabilität suspendieren.

- Erfindungsgegenstand sind auch Polyaddukt-umhüllte Polyamine nach obigem Verfahren in feinteiliger Form, vorzugsweise suspendiert in flüssigen oder niedrigschmelzenden höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und/oder höhermolekularen Polyaminoverbindungen und/oder NCO-Prepolymeren, wobei die festen, suspendierten Polyamine einer 0,01 bis 25 Äquivalent-%igen Umsetzung der  $\text{NH}_2$ -Gruppen mit Polyisocyanaten unterworfen worden sind und wobei die Polyaddukt-umhüllten Polyamine eine gegenüber den nicht stabilisierten Polyaminen erhöhte Vernetzungstemperatur bzw. verlangsamte Reaktion mit Polyisocyanaten zeigen.
- Weiterer Erfindungsgegenstand ist die Verwendung der stabilisierten, bevorzugt in Weichmachern und/oder höhermolekularen, niedrigschmelzenden Polyhydroxylverbindungen und/oder höhermolekularen Polyaminen suspendierten, Polyaddukt-umhüllten Polyamine als gegenüber Isocyanaten reaktive Wasserstoffe aufweisende Reaktionskomponente, in polyurethanbildenden Reaktivsystemen, gegebenenfalls unter Mitverwendung von niedermolekularen aromatischen und/oder (cyclo)aliphatischen Polyaminen und/oder Polyolen, gegebenenfalls Katalysatoren, üblichen Hilfs- bzw. Zusatzstoffen, zusammen mit (bevorzugt höhermolekularen) Polyisocyanat(prepolymer)en, zur Herstellung von Polyurethanen. Sie dienen insbesondere zur Verwendung als Reaktionskomponente mit reaktiven Wasserstoffatomen in härtbaren, langzeitlagerstabilen Polyurethan-Reaktivsystemen, wobei die stabilisierten Polyamine bzw. ihre Suspensionen vor-

zugsweise mit NCO-Prepolymeren zu lagerstabilen, hitze-  
härtbaren Einkomponenten-Reaktivsystemen vermischt sind.

Die Herstellung von Polyurethanharnstoffelastomeren aus  
Polyisocyanaten, höhermolekularen Polyhydroxylverbindun-  
gen und aromatischen Diaminen ist bekannt. Um angemesse-  
ne Verarbeitungszeiten für Reaktivsysteme aus den genann-  
ten Ausgangskomponenten zu gewährleisten, setzt man die  
technisch meistverwendeten reaktionsfähigen aromatischen  
Isocyanate zweckmäßigerweise mit träge reagierenden Di-  
aminen um. Als Diamine haben sich in diesem Zusammenhang  
in der Praxis vor allem solche aromatischen Diamine be-  
währt, deren Basizität und damit Reaktivität gegenüber  
Isocyanaten herabgesetzt ist. Diese Erniedrigung der Re-  
aktivität lässt sich durch Einführung geeigneter, die  
Nukleophilie erniedrigender, oder sterisch wirksamer,  
"sperrig wirkender" Substituenten erreichen. Beispiele  
solcher Substituenten sind z.B. Halogen: z.B. 3,3'-Di-  
chlor-4,4'-diaminodiphenylmethan (MOCA) oder 3,5-Di-  
amino-4-chlor-1-alkylbenzol [DE-OS 2 065 869], Carbon-  
säureester: 3,5-Diamino-4-chlor-benzoesäurealkylester  
(DE-OS 2 003 706) oder 4,4'-Diamino-3,3'-carbethoxy-di-  
phenylmethan [FR-PS 2 104 442], Sulfonsäureamide: 3,5-  
Diamino-4-alkyl-benzolsulfonsäuredibutylamid [EP-A  
0 037 092], S, S-S oder S-R-S: 2,2'-Diaminodiphenyldi-  
sulfid (DE-OS 2 435 872), 1,2-Bis-(2-aminophenylmercapto)-  
ethan (US-PS 3 920 617), Alkylgruppen: 4,4'-Diamino-3,3'-  
5,5'-tetramethyl-diphenylmethan (DE-OS 2 731 815) oder  
3,5-Diethyl-2,4-diamino-toluol (DETDA).

All diese angeführten aromatischen Kettenverlängerer be-  
sitzen in Kombination mit NCO-gruppenhaltigen Polyethern  
oder Polyestern jedoch nur eine begrenzte, relativ kurze

Gieß- und Topfzeit. Ihre Verarbeitung muß, insb sondere in der Wärme, sehr rasch erfolgen. Vielfach sind durch die notwendigen Substituenten zur Minderung der Aminreaktivität jedoch die Strukturen der mit den Isocyanaten entstehenden Hartsegmente "gestört" und man muß mit der verminderten Amin-Reaktivität zwangsläufig verschlechterte Eigenschaften der Polyurethane in Kauf nehmen.

In der US-PS 3 891 606 wird die Vernetzung von NCO-Prepolymeren aus Polyhydroxylverbindungen und einem Überschuß an Polyisocyanaten mit aromatischen Diaminen beschrieben, deren Reaktivität gegenüber Isocyanatgruppen durch Komplexbildung mit gewissen Alkalimetallsalzen herabgesetzt ist. Der Nachteil dieses Verfahrens liegt darin, daß es auf zwei spezielle aromatische Diamine beschränkt ist. Darüber hinaus muß der Komplex zwischen dem aromatischen Diamin und dem Alkalimetallsalz in einem gesonderten Verfahrensschritt hergestellt werden.

Zur Herstellung von Polyurethanharnstoffen durch Umsetzung von höhermolekularen Polyisocyanaten mit aromatischen Diaminen in heterogener Phase ist bisher nur wenig bekannt geworden.

Gegenstand der DAS 1 122 699 ist ein Verfahren zur Herstellung von Polyurethanelastomeren durch Vernetzung von flüssigen Isocyanat-Prepolymeren durch Umsetzung mit Gemischen aus primären Diaminen und mehrere Hydroxylgruppen aufweisenden Verbindungen unter Formgebung, in wel-

chem eine Dispersion eines pulverförmigen kristallinen Diamins in einem flüssigen, mehrere Hydroxylgruppen aufweisenden Polyester, Polyether oder in Rizinusöl in das Prepolymere bei einer unter dem Schmelzpunkt des Diamins  
5 liegenden Temperatur eingebracht und die Masse bei Temperaturen oberhalb des Schmelzpunktes des Diamins in der Mischung in an sich bekannter Weise ausgehärtet wird.

Weiterhin wird in der US 3 105 062 ein Verfahren zur Herstellung von Polyurethanharnstoffen beschrieben. Hierbei  
10 wird einem höhermolekularen, NCO-Gruppen enthaltenden Polyether oder Polyester ein aromatisches Diamin in Form eines feingemahlenen Pulvers zugesetzt. Dieses zunächst als 2-Phasensystem vorliegende Reaktionsgemisch geht dann erst im Verlauf der Verfestigung bei erhöhter Temperatur  
15 in eine Reaktionsschmelze über, wobei aber - mangels Durchmischung - oftmals heterogene Produkte inhomogener Zusammensetzung erhalten werden.

Die eigentliche "Aminvernetzung" findet gemäß Verfahren nach der DAS 1 122 699 sowie der US 3 105 062 in flüssiger Phase bei entsprechenden Temperaturen statt. Nachteilig sind bei dem Verfahren insbesondere die bei der Verarbeitung hochschmelzender Diamine, wie z.B.  
20 1,5-Naphthylendiamin (Fp. = 189°C) oder 4,4'-Diaminodiphenylether (Fp. = 186°C), zur Verflüssigung erforderlichen hohen Temperaturen, da hierbei erfahrungsgemäß bereits in merklichem Umfang Zersetzungsreaktionen im Polyurethan auftreten, die die mechanischen Eigenschaften der Verfahrensprodukte in unkontrollierbarer Weise verändern. Außerdem ist die Lagerstabilität dieser  
25 heterogenen Reaktionsgemische bei Raumtemperatur sehr be-  
30

grenzt und beträgt nur bis zu mehreren Stunden. Je nach Wahl des aromatischen Diamins und insbesondere des höhermolekularen Polyisocyanates (NCO-Prepolymer auf Basis Polyether oder Polyester) tritt eine ständig zunehmende Viskositäts-  
5 Viskositäts-erhöhung unter Pastenbildung bzw. bis zur nicht mehr verarbeitbaren, festen Phase ein.

Eine Verkapselung von Aminen ist an sich bekannt, z.B. aus US-PS 3 396 116 und 3 396 117, wo die Kapselwand aus wasserlöslichen Alginaten, gegebenenfalls kombiniert  
10 mit weiteren Polymeren wie Polyvinylalkohol, Polyethylenoxiden, Polyacrylaten oder Gelatine, die evtl. nachgehärtet werden, besteht.

Nach der US-PS 3 384 680 werden flüssige Polyamine an feinteilige, absorbierende Materialien gebunden, anschließend  
15 anschließend versiegelt und für Epoxidformulierungen verwendet.

Nach der US-PS 3 791 980 werden elektrisch leitende Amine, z.B. Diethylamin, unter hoher Spannung durch Düsen unter Bildung geladener, runder Tröpfchen gesprüht und mit flüssigem, schmelzbarem Material umhüllt.  
20

In der DE-OS 3 224 456 wird eine Mikroverkapselung von wasserunlöslichen, flüssigen Polyaminen, gegebenenfalls in Gegenwart wasserlöslicher Schutzkolloide, mit wasserlöslichen Bisulfitaddukten von Polyisocyanaten in wäßriger Lösung beschrieben, sowie die Verwendung derartig  
25 mikroverkapselter, flüssiger Polyamine bei der Herstellung von Polyurethanharzformulierungen.

Le A 23 278

In der DE-OS 3 224 454 wird die Mikroverkapselung wasserunlöslicher Substanzen (z.B. farbgebender Komponenten für Reaktionsdurchschreibpapiere) durch Verkapselung mittels Polyharnstoffen aus flüssigen Polyaminen und wasserlöslichen Polyisocyanatderivaten in wässriger Lösung, gegebenenfalls in Gegenwart von Schutzkolloiden, beschrieben (vgl. auch US-PS 3 575 882, 3 575 515, 3 607 776, 4 076 774 und DE-OS 2 655 048).

Schließlich wird im Sowjet. Patent Nr. 53 52 89 ein Verfahren zur Herstellung von verkapselten aromatischen Diaminen beschrieben, das darin besteht, daß das entsprechende aromatische Diamin einer Wechselwirkung mit unterschüssigen Mengen an Diisocyanat in Gegenwart einer Hexan-Ethylacetat-Mischung = 6:1 unterworfen wird. Die Reaktion wird bei Raumtemperatur durchgeführt.

Diese "verkapselten Diamine" wurden als Härter für Epoxidharze beansprucht. Aus dieser Patentliteratur ist jedoch nicht ersichtlich, inwieweit die Reaktivität dieser - in einem speziellen Lösungsmittelgemisch - modifizierten Polyamine, die daraus auch erst isoliert werden müssen, gegenüber Isocyanat-Gruppen erniedrigt wird.

Demgegenüber sollen erfindungsgemäß durch Reaktion der festen Polyamine mit zwei und/oder mehrfunktionellen, nieder- und/oder höhermolekularen Verbindungen mit aliphatisch und/oder aromatisch gebundenen Isocyanatgruppen gebildete, mittels Umhüllung mit Polyisocyanatadditionsprodukten (Polyaddukten) stabilisierte, feste Polyamine



mit einer retardierten Reaktivität, vorzugsweise direkt in einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung und/oder einem Weichmacher, hergestellt werden, wobei die Umhüllung im wesentlichen aus Polyadditionsprodukten (Polyharnstoffen) in dünner Schicht und in nur untergeordneter Abreaktion der  $\text{NH}_2$ -Gruppen an der Oberfläche der festen Polyamine (z.B. 0,1 bis 25 % der Amin-Gruppen) gebildet wird. Durch die Stabilisierungsreaktion mittels Polyadduktumhüllung werden Polyaminteilchen erhalten, die erst oberhalb einer noch näher zu definierenden "Aufdickungstemperatur", z.B. durch Aufsprengen der Polyadduktumhüllung, durch Zerstörung der Umhüllung durch Scherkräfte, Diffusionserleichterung der Polyamine durch die Polyadduktschicht oder gar Auflösung der Polyadduktschicht durch Einwirkung polarer Lösungsmittel, mit weiteren Polyisocyanaten in Polyurethan-Reaktivsystemen in Reaktion treten.

Vorzugsweise werden die stabilisierten Polyamine durch Umsetzung der feinteilig suspendierten Polyamine in höher- und gegebenenfalls niedermolekularen, OH-Gruppen enthaltenden Verbindungen und/oder in Weichmachern, gegebenenfalls unter Zusatz von organischen Lösungsmitteln, hergestellt. Es ist weniger praktikabel, die gebildeten, stabilisierten, umhüllten Polyamine durch Filtration, z.B. aus den Weichmachern, abzutrennen, zu isolieren und erst anschließend in nieder- oder höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und/oder höhermolekularen Polyaminen und/oder NCO-Prepolymeren zu suspendieren. Eventuell mitverwendete organische Lösungs-

Le A 23 278

mittel können bei nicht zu hoher Temperatur (unterhalb der Aufdickungstemperatur) gegebenenfalls durch Destillation (im Vakuum) wieder entfernt werden.

Die stabilisierten Polyamine enthalten noch mindestens  
5 75 %, vorzugsweise mehr als 85 %, insbesondere mehr als 90 %, maximal jedoch 99,9 %, vorzugsweise maximal 99,8 %, insbesondere maximal 99,5 % der ursprünglich vorhandenen (primären und/oder sekundären) Aminogruppen der unmodifizierten Polyamine.

- 10 Die stabilisierten Polyamine besitzen in Abmischung mit NCO-Prepolymeren im Vergleich zu Mischungen mit unstabilisierten, festen Polyaminen eine beträchtlich verminderte Reaktionsgeschwindigkeit bzw. eine deutlich erhöhte Lagerstabilität. Die Aushärtung dieser Langzeit-lagersta-  
15 bilen Reaktivmischungen kann durch einfaches Erhitzen erfolgen, wobei oberhalb einer bestimmten Temperatur ("Aufdickungstemperatur") eine schnelle Polyadditionsreaktion erfolgt. Durch eine einfache Variation des Reaktionsbe-  
20 dingungen, z.B. Temperatur bei der Umhüllungsreaktion, Auswahl des Reaktionsmediums oder Art und Menge der zur Stabilisierung herangezogenen Isocyanat-Stabilisatoren, läßt sich diese "Aufdickungstemperatur" variieren und eine hohe Lagerstabilität auch bei höheren Lagertemperaturen einstellen. Die optimalen Stabilisierungsbedingungen un-  
25 ter Bildung der festen, polyadduktumhüllten Polyamine lassen sich für die jeweiligen PU-Reaktivmischungen (Ein-komponenten-PU-Mischungen) durch einfache Serienversuche ermitteln.

Die mit den stabilisierten Polyaminen gebildeten langzeit-  
30 lagerbeständigen, gut fließbaren, gegebenenfalls leicht

Le A 23 278

- aufschmelzbaren, heterogenen PUR-Reaktivsysteme lassen sich aber auch durch Zugabe von polaren Lösungsmitteln (z.B. Dimethylformamid) zur Aushärtung bringen, in manchen Fällen genügt auch schon die Einwirkung von starken Scherkräften, doch ist dies eine weniger breit anwendbare Form der Polyurethanbildung. Bevorzugt wird jedoch die Hitzehärtung, bei der die erfindungsgemäßen langzeitlagerbeständigen PUR-Reaktivsysteme bereits in einem relativ niedrigen Temperaturbereich (oberhalb der Aufdickungstemperatur, bevorzugt  $\geq 55^{\circ}\text{C}$ , besonders bevorzugt bei 100 bis  $140^{\circ}\text{C}$ ) zur Umsetzung gebracht werden können, wobei hochwertige Polyurethan(harnstoff)-Elastomere, -Beschichtungen, -Lamine, -Verklebungen oder auch zellige Elastomere hergestellt werden können.
- 15 Gegenstand der Erfindung ist somit ein Verfahren zur Herstellung von durch Polyadduktumhüllung stabilisierten, festen Polyaminen mit retardierter Reaktivität, dadurch gekennzeichnet, daß man
- 20 feste Polyamine mit mindestens zwei, primären und/oder sekundären Aminogruppen, vorzugsweise diprimäre Diamine, insbesondere aromatische Diamine, mit Schmelzpunkten  $> 50^{\circ}\text{C}$ , vorzugsweise  $> 80^{\circ}\text{C}$ , in feinteiliger Form, z.B. mit einer Teilchengröße von 0,5 bis  $200\text{ }\mu\text{m}$ , vorzugsweise 1 bis  $50\text{ }\mu\text{m}$ ,
- 25 mit wasserunlöslichen, di- oder höherfunktionellen, nieder- und/oder höhermolekularen Polyisocyanaten mit aliphatisch und/oder aromatisch gebundenen Isocyanatgruppen

Le A 23 278

als Stabilisatoren in einer Menge von 0,1 bis 25 Äquivalent-% NCO pro primäre bzw. sekundäre Aminogruppe des Polyamins, vorzugsweise 0,2 bis 15 Äquivalent-%, insbesondere 0,5 bis 10 Äquivalent-%,

- 5 in einem flüssigen Medium aus nieder- und/oder höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen (vorzugsweise höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen mit Molekulargewichten von 400 bis 10 000), und/oder Weichmachern, gegebenenfalls in Gegenwart von unpolaren oder wenig polaren
- 10 Lösungsmitteln, vorzugsweise auf der Basis von aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffen, Halogenkohlenwasserstoffen, Ethern, Ketonen oder Estern,
- bei Temperaturen unterhalb der Schmelztemperatur der Polyamine, bevorzugt bis etwa 70°C, besonders bevorzugt bei
- 15 0 bis 50°C,
- zu einer Suspension von Polyaddukt-umhüllten, stabilisierten Polyaminen in dem flüssigen Medium umgesetzt, und gegebenenfalls die mitverwendeten Lösungsmittel entfernt,
- 20 oder die stabilisierten Polyamine isoliert und die isolierten, stabilisierten Polyamine in vorzugsweise höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und/oder höhermolekularen Polyaminoverbindungen suspendiert.

- Gegenstand der Erfindung sind ferner durch teilweise
- 25 Oberflächenreaktion mit wasserunlöslichen, di- und/oder höherfunktionellen Polyisocyanaten, vorzugsweise mehr als 2,1-funktionellen Polyisocyanaten, Polyaddukt-umhüllte, stabilisierte, feste feinteilige Polyamine retardierter Reaktivität mit einem Aminogruppen-Restgehalt

- von mindestens 75 %, vorzugsweise mindestens 85 % und insbesondere mindestens 90 % und weniger als 99,9 %, bevorzugt weniger als 99,8 % und insbesondere weniger als 99,5 % der ursprünglich vorhandenen Aminogruppen,
- 5 suspendiert in höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen mit Molekulargewichten von 400 bis 10 000, vorzugsweise 500 bis 6000, und/oder höhermolekularen Polyaminoverbindungen mit Molekulargewichten von 400 bis 10 000, vorzugsweise 500 bis 6000 und aromatischen Aminogruppen,
- 10 und/oder Weichmachern, wobei die Suspension gegebenenfalls weitere nieder- und/oder höhermolekulare Polyhydroxylverbindungen und/oder auch nichtstabilisierte nieder- und/oder höhermolekulare Polyaminoverbindungen zugemischt enthält.
- 15 Die Suspensionen werden vorzugsweise nach dem geschilderten Verfahren hergestellt. Die Zumischung der weiteren nieder- und/oder höhermolekularen Polyole und/oder Polyamine erfolgt dabei insbesondere nach Ausführung der Stabilisierungsreaktion der festen Polyamine mit den unterschüssigen
- 20 Mengen an Polyisocyanaten.

- Erfindungsgegenstand ist auch die Verwendung von Polyaddukt-umhüllten, stabilisierten, festen Polyaminen retardierter Reaktivität, entsprechend den offenbarten Herstellungsverfahren und Zusammensetzungen, insbesondere in
- 25 Form von PU-Einkomponenten-Reaktivmischungen, zur Herstellung von Polyurethanen (Polyurethanharnstoffen).

Die retardiert reagierenden Polyamine lassen dabei sowohl Polyurethanherstellungen zu, bei denen die Reaktions-

Le A 23 278

zeit (Topfzeit) verlängert wird (z.B. bei Gießsystemen), sie gestatten jedoch auch, bei niedrigen Temperaturen langzeitlagerstabile (Einkomponenten-)PU-Reaktivsysteme aufzubauen, welche erst durch Temperatureinwirkung oder  
5 Zugabe von polaren Lösungsmitteln zur Reaktion gebracht werden. Unter Einkomponenten-PU-Reaktivsystemen werden dabei solche Mischungen verstanden, welche bereits die Reaktivkomponenten in solchen Mengen enthalten, daß daraus durch "Härtung", z.B. Hitzehärtung, direkt die  
10 gewünschten polymeren Polyurethan(harnstoff)e entstehen.

Verwendet man stabilisierte Polyamine nur anteilsweise neben nicht stabilisierten Polyaminen, so läßt sich auch ein stufenweiser Aufbau von Polyurethan(harnstoff)en realisieren, da dann zunächst die nicht stabilisierten  
15 Polyamine unter deutlichem Viskositäts- und Polymeraufbau reagieren und erst dann - gegebenenfalls in einer anderen Verfahrens- oder Applikations- oder Verwendungsstufe, die stabilisierten Polyamine, z.B. bei erhöhter Temperatur, die Reaktion zum nunmehr hochpolymeren Polyurethan(harnstoff) eingehen. Als nichtstabilisierte Polyamine dienen  
20 hierbei vorzugsweise die höhermolekularen Polyamine; es können aber auch Anteile an niedermolekularen, vorzugsweise aromatischen Di- oder Polyaminen dienen.

Erfindungsgegenstand ist daher insbesondere die Verwendung der Polyaddukt-umhüllten, stabilisierten, festen  
25 Polyamine retardierter Reaktivität, gegebenenfalls suspendiert in nieder- und/oder höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen, höhermolekularen Polyaminen und/oder Weichmachern entsprechend der offenbarten Herstellungsverfahren und Zusammensetzungen,  
30

Le A 23 278

zur Herstellung von Polyurethan(harnstoff)en aus

- A) gegenüber Isocyanat reaktive H-Gruppen tragenden,  
nieder- und/oder höhermolekularen Verbindungen,
- 5 B) nieder- und/oder höhermolekularen Polyisocyanaten  
und/oder NCO-Prepolymeren, wobei die Isocyanate  
ganz oder teilweise auch in blockierter Form vor-  
liegen können,
- C) gegebenenfalls Polyurethankatalysatoren und
- 10 D) gegebenenfalls üblichen Hilfs- und/oder Zusatzstof-  
fen und/oder monofunktionellen Kettenabbrechern,

wobei die NCO-Gruppen von B) und die reaktiven H-Gruppen  
aus A) in Äquivalenzverhältnissen von A:B von 1,5:1 bis  
0,8:1, vorzugsweise 1,25:1 bis 0,9:1, eingesetzt werden,

dadurch gekennzeichnet, daß man

- 15 als A) Polyaddukt-umhüllte, stabilisierte, feste Poly-  
amine retardierter Reaktivität, suspendiert in nieder-  
und/oder höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen,  
(vorzugsweise höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen  
vom Molekulargewicht 500 bis 6000), und/oder höhermole-  
20 kularen Polyaminen und/oder Weichmachern, wobei die  
Suspension gegebenenfalls zusätzlich niedermolekulare,  
di- oder polyfunktionelle Kettenverlängerungsmittel  
oder Vernetzer, vorzugsweise Di- und/oder Polyole vom

Le A 23 278

Molekulargewicht 62 bis 399 und/oder niedermolekulare Di- und/oder Polyamine (Molekulargewicht 32, 60 bis 399), enthalten kann, einsetzt

5 und die härtbaren, fließfähigen oder leicht aufschmelzbaren, vorzugsweise langzeitlagerstabilen PU-Reaktivsysteme durch Hitze, Scherkräfte und/oder polare Lösungsmittel in massive oder geschäumte PU-Kunststoffe, Beschichtungen oder Überzüge überführt.

10 Bei einer Verwendung von höhermolekularen Polyaminen als Suspendiermedium werden diese nicht von vornherein als Suspendiermedium für die festen Polyamine verwendet, sondern erst nachträglich entweder den stabilisierten Polyamin-Suspensionen in (höhermolekularen) Polyolen und/oder Weichmachern zugesetzt oder aber als alleiniges Suspendiermedium für vorher (z.B. durch Filtration) isolierte, stabilisierte Polyamine verwendet.

20 Eine bevorzugte Ausführungsform liegt auch darin, die z.B. in höhermolekularen Polyolen suspendierten, durch Polyadduktumhüllung stabilisierten Polyamine in höhermolekularen NCO-Prepolymeren zu suspendieren, wobei die Menge an reaktiven Wasserstoffatomen und die der NCO-Gruppen derart, beispielsweise in Äquivalentverhältnissen von 1,25:1 bis 0,8:1, gewählt wird, daß sich hochmolekulare Polyurethan(harnstoff)e bilden, wenn diese (lagerstabilen) 25 Einkomponentenmischungen durch Erwärmen zur vollständigen Umsetzung gebracht werden.



I.) Ausgangsmaterialien für die erfindungsgemäßen, stabilisierten Polyaminsuspensionen A) und ihre Herstellung

---

Als Ausgangskomponenten zur Herstellung der erfindungsgemäß stabilisierten, festen Polyamine sind alle Di- oder mehr als difunktionellen Polyamine oder deren beliebige Gemische geeignet, welche mindestens zwei primäre und/oder sekundäre Aminogruppen aufweisen, sofern sie einen Schmelzpunkt oberhalb von 50°C, vorzugsweise  $\geq 80^\circ\text{C}$  aufweisen. Es können dies aliphatische, cycloaliphatische, araliphatische, bevorzugt aber aromatische und heterocyclische Polyamine sein (die beanspruchten Amine werden in der vorliegenden Anmeldung kurz als Polyamine bezeichnet). Beispiele für derartige Verbindungen, vorzugsweise Diamine, werden in der folgenden Auflistung, zusammen mit ihren Schmelzpunkten, aufgeführt:

	Polyamine	Schmelzpunkt (°C)
	Ethylenglykol-bis(p-aminobenzoesäure-ester)	210
20	2,2'-Diaminoazobenzol	134
	3,3'-Diaminoazobenzol	156
	4,4'-Diaminoazobenzol	241-243
	2,3-Diaminobenzoesäure	190-191
	2,4-Diaminobenzoesäure	140
25	2,5-Diaminobenzoesäure	200
	3,4-Diaminobenzoesäure	210
	3,5-Diaminobenzoesäure	240

Le A 23 278

Polyamine	Schmelzpunkt (°C)
2,2'-Diaminobenzophenon	134-135
4,4'-Diaminobenzophenon (bevorzugt)	239-241
4,4'-Diaminodiphenylamin	158
3,4-Diaminophenol	167-168
4,4'-Diaminostilben	227-228
2,2'-Diaminostilben	176
4,4'-Diaminotriphenylmethan	139
Naphthylendiamin-1,5 (bevorzugt)	189,5
Naphthylendiamin-2,6 (bevorzugt)	217-218
Naphthylendiamin-2,7 (bevorzugt)	160
p-Phenylendiamin (bevorzugt)	139-141
1,2-Diaminoanthrachinon	289-291
1,5-Diaminoanthrachinon	312-313
1,4-Diaminoanthrachinon	265-268
2,6-Diaminoanthrachinon	325
3,6-Diaminoacridin	267-270
4,5-Diaminoacenaphthen	140-145
4,4'-Diaminodiphenylether (bevorzugt)	188-190
3,3'-Diaminodiphenylsulfon	150-153
3,3'-Dimethoxybenzidin	136-137
4,4'-Diaminodiphenylsulfon	174-176
2,3-Diaminofluoren	192-195
2,5-Diaminofluoren	174-176
2,7-Diaminofluoren	165,5-167
9,10-Diaminophenanthren	164-166
3,6-Diaminodurol	151-154
p-Xylylen-bis-(o-aminothiophenyl)-ether	136-138
p,p'-Diaminobenzanilid (bevorzugt)	206-208
4,3'-Diaminobenzanilid (bevorzugt)	170-172
3,4'-Diaminobenzanilid (bevorzugt)	153-156

Polyamine	Schmelzpunkt (°C)
4,3'-Diamino-4'-chlorobenzanilid	205-209
4,2'-Diamino-4'-chlorobenzanilid	175-177
4-Chlor-3,5-diaminobenzoessäureethylester (bevorzugt)	137
4-Chlor-3-aminobenzoessäure- (4-chlor-3- amino-phenylester)	147-148
4-Chlor-3-aminobenzoessäure- (3-chlor-4- amino-phenylester)	145-146
4-Aminobenzoessäure- (3-chlor-4-amino-phenyl- ester)	138-140
Bernsteinsäure-di- (3-chlor-4-amino) -phenyl- ester	196-198
Ethylenglykol-bis- (4-chlor-3-amino) - benzoessäureester	171
3,3'-Dichlor-4,4'-diaminodiphenylcarbonat	166-168
4,4'-Dichlor-3,3'-diaminodiphenylcarbonat	192-193
4-Methyl-3,5-diaminobenzoessäureethylester (bevorzugt)	142-144
3,5-Diaminobenzoessäuremethylester	133-135
4,4'-Diamino-diphenylmethan-3,3'-dicarbon- säure-dimethylester (bevorzugt)	146
1,4-Bis- (sulfanilyl) -piperazin	331-332
4,4'-Diamino-diphenylmethan-3,3'-dicarbon- säure	245
N,N'-Di (p-aminobenzolsulfonyl) -diaminoethan	200-205
p,p'-Diaminobenzolsulfonanilid (bevorzugt)	137-138
N,N'-Di (2-anilino) -harnstoff (bevorzugt)	305
N,N'-Di (ß-anilinoethyl) -harnstoff	130-135
2,5-Dimethyl-m-xylylendiamin	123
3,3'-Dimethyl-4,4'-diamino-diphenyl	130
4,4'-Diamino-diphenylethan	138
1,4-Diamino-cyclohexan (trans-Isomeres)	74-75
4,4'-Diamino-dicyclohexylmethan (trans/trans- Isomeres)	65-70

Le A 23 278

Die zur Stabilisierungsreaktion geeigneten, festen, feinteiligen Polyamine dürfen sich nur zu einem geringen Teil, z.B.  $< 3 \%$ , vorzugsweise  $< 1 \%$ , in den zur Stabilisierungsreaktion der Polyamine als Suspendiermittel  
5 benutzten Polyhydroxylverbindungen, Weichmachern und gegebenenfalls mitzuverwendenden Lösungsmitteln lösen.

Nach Durchführung der Stabilisierungsreaktion mit Polyisocyanaten sind die an der Oberfläche mit Polyharnstoffen bedeckten, stabilisierten Polyamin-Teilchen erheb-  
10 lich weniger löslich und haben höhere Erweichungstemperaturen.

Zur Stabilisierung der festen, feinteiligen Polyamine werden in unterschüssigen Mengen (mindestens 0,1, bevorzugt mindestens 0,2 und insbesondere mindestens 0,5;  
15 maximal bis 25, vorzugsweise bis 15, bevorzugt bis 10 Äquivalent-%, bezogen auf die Aminogruppen der Polyamine) wasserunlösliche, flüssige, gegebenenfalls auch fest erstarrende (oder harzartige, dann aber in gelöster Form vorliegende) Di- und/oder Polyisocyanate, insbesondere  
20 höherfunktionelle Polyisocyanate mit einer mittleren NCO-Funktionalität von  $> 2,1$ , vorzugsweise  $> 2,5$ , eingesetzt. Bevorzugt sind biuretisierte, dimerisierte, trimerisierte, allophanatisierte oder carbodiimidisierte oder mit Polyolen modifizierte Polyisocyanate, insbe-  
25 sondere (cyclo)aliphatische oder araliphatische, di- und/oder insbesondere höherfunktionelle Polyisocyanate. Auch Gemische der genannten Polyisocyanate sind einsetzbar. Die Polyisocyanate bzw. ihre Modifizierungsprodukte weisen in der Regel mittlere Molekulargewichte bis 850,  
30 vorzugsweise bis 750 auf, insbesondere bis 550, und vorzugsweise mittlere Molekulargewichte von mindestens 168, auf.

Beispiele sind Hexamethylendiisocyanat, Undecamethylen-  
diisocyanat, Dodecamethylendiisocyanat, Lysinmethyl-  
esterdiisocyanat, Menthandiisocyanat, Isophorondiiso-  
cyanat, Cyclohexandiisocyanate,  $\alpha, \alpha, \alpha', \alpha'$ -Tetrame-  
thyl-m/p-hexahydroxylylen-diisocyanate, 4-Isocyanato-  
5 methyl-octan-1,8-diisocyanat, Hexahydrotoluylendiiso-  
cyanate, Dicyclohexylmethan-diisocyanate, 1,6,11-Tri-  
isocyanatoundecan, substituierte 1,5-Diisocyanatopen-  
tanderivate entsprechend EP-A 77 105 (z.B. 1-Methyl-1,5-  
10 pentan-diisocyanat) oder ihre oligomeren Derivate (z.B.  
entsprechend EP-A 77 104) m/p Xylylendiisocyanat oder  
 $\alpha, \alpha, \alpha', \alpha'$ -Tetramethylxylylendiisocyanate (m- oder  
p-Isomere). Besonders bevorzugt sind Polyisocyanate mit  
einer NCO-Funktionalität von mehr als zwei (insbesondere  
15  $> 2,1$ ), z.B. biuretisierte, dimerisierte, carbodiimidi-  
sierte, allophanatisierte, trimerisierte oder polyol-  
modifizierte Polyisocyanate, z.B. auf Basis der obenge-  
nannten Diisocyanate, insbesondere auf der Basis von  
Hexamethylendiisocyanat, Isophorondiisocyanat oder Di-  
20 cyclohexylmethandiisocyanat, sowie auch Toluylendiiso-  
cyanaten.

Aromatische, niedermolekulare Diisocyanate, z.B. Toluylen-  
diisocyanate oder Diphenylmethandiisocyanate, sind oftmals  
weniger günstig, jedoch sind besser die höhermolekularen,  
25 aromatischen Polyisocyanate mit NCO-Funktionalitäten

2,1 einsetzbar, welche NCO-Prepolymere von mehr als  
bifunktionellen Polyol(gemisch)en und den genannten  
Diisocyanaten darstellen, oder auch Trimerisate der ge-  
nannten Diisocyanate bzw. Mischtrimerisate von Toluylen-  
30 diisocyanaten oder Diphenylmethandiisocyanaten und alipha-  
tischen Diisocyanaten wie Hexandiisocyanat, Dicyclohexyl-  
methandiisocyanaten oder Isophorondiisocyanat, darstellen.

Le A 23 278

Geeignet sind auch Diisocyanate mit langkettigen Alkylsubstituenten, z.B. C<sub>12</sub>-C<sub>18</sub>-Alkyl-2,4-benzoldiisocyanat.

Die oberflächliche Umsetzung der festen Polyamine mit  
5 den zur Stabilisierung eingesetzten Polyisocyanaten erfolgt in einem flüssigen Medium, das kein (gutes) Lösungsmittel für die festen Polyamine darstellt. Dafür geeignet sind z.B. Weichmacher, wie z.B. Adipinsäuredialkylester oder Trialkylphosphate, insbesondere weniger  
10 polare, langkettige Trialkylester wie Stearylester. Dabei können auch Anteile an leichtflüchtigen, wenig polaren Lösungsmitteln (z.B. aliphatische Kohlenwasserstoffe) mitverwendet und nach der durch Reaktion an der Oberfläche abgelaufenen Bedeckungs- oder nach der  
15 Umhüllungsreaktion gegebenenfalls wieder entfernt werden.

Vorzugsweise erfolgt die Stabilisierungsreaktion jedoch direkt in den höhermolekularen Polyolen, wobei die erhaltene Suspension oder Paste dann i.a. ohne Abtrennung  
20 des Suspensionsmediums weiter verwendet wird. Bevorzugt sind Suspensionen mit einem Gew.-Verhältnis von stabilisiertem, festem Polyamin zu Suspendiermedium von 20:80 bis 80:20, insbesondere 40:60 bis 60:40.

Es können zur Suspendierung diejenigen Polyole eingesetzt  
25 werden, die auch zur Herstellung der NCO-funktionellen Prepolymere benutzt werden und ausführlich als Polyolkomponenten zur Herstellung von NCO-Prepolymeren beschrieben sind.

- Da die höhermolekularen Polyole als Suspendermedium für die festen, feinteilig suspendierten Polyamine dienen und mit den Polyaminen in der Reaktion mit den Stabilisator-Polyisocyanaten konkurrieren, sollen sie möglichst bei Raumtemperatur flüssig (oder bei Temperaturen von  $\leq 60^\circ$  aufschmelzend) und niederviskos sein, auf die suspendierten Polyamine möglichst wenig lösend wirken und sich in ihrer OH-Gruppen-Reaktivität möglichst stark von der Amin-Reaktivität unterscheiden. Aus diesen Gründen sind Polyole mit sekundären OH-Gruppen, z.B. Polyoxypropylenpolyole generell bevorzugt. Je weniger reaktiv die Amine sind, umso mehr werden die überwiegend sekundäre OH-Gruppen tragenden Polyole bevorzugt, da diese sekundären OH-Gruppen langsamer mit Isocyanaten reagieren.

- Bei festen, aliphatischen, cycloaliphatischen oder araliphatischen Polyaminen ist die Reaktivität der Aminogruppe so sehr viel größer als die von OH-Gruppen, daß es praktisch keinerlei Rolle spielt, ob die Polyole primäre oder sekundäre OH-Gruppen tragen.

- Bei aromatischen Polyaminen ist die Reaktivitätsdifferenz  $\text{NH}_2/\text{OH}$  geringer, daher werden dort Polyole bevorzugt, welche zumindest anteilsweise sekundäre OH-Gruppen tragen. Sind die aromatischen Polyamine durch entsprechende Substitution noch weniger reaktiv als unsubstituierte Diamine, so werden überwiegend sekundäre Hydroxylgruppen aufweisende Polyole bevorzugt.

Le A 23 278

Es ist jedoch in praktisch allen Fällen möglich, sowohl Polyole mit primären wie auch sekundären OH-Gruppen als Suspendiermedium einzusetzen. Bei geringeren Reaktivitätsdifferenzen nehmen dann allerdings zunehmend Hydroxylgruppen an der Reaktion mit den Polyisocyanaten teil und neben der Stabilisierungsreaktion unter Bedeckung der Diamine werden gegebenenfalls Polyole unter Viskositäts-  
5 erhöhung miteinander verknüpft oder auch gelegentlich an die Diamin-Teilchen über die Polyisocyanate angeheftet. Diese Reaktionen könnten auch die nach der Stabi-  
10 lisierungsreaktion in Polyolen überraschend beobachtete, verbesserte Sedimentationsstabilität solcher Suspensionen erklären.

Bevorzugte, höhermolekulare Polyole sind Polyether- und Polyesterpolyole, insbesondere Polyetherpolyole wie Poly-  
15 oxypropylenpolole oder Polyoxyethylen/oxypropylen-polyole mit vorzugsweise sekundären OH-Gruppen.

Bei der Stabilisierungsreaktion oder auch nachträglich, können der stabilisierten Diaminsuspension auch niedermolekulare Polyole (Molekulargewichte 62 - 399) zugefügt  
20 werden. Diese niedermolekularen Polyole wirken dann als Kettenverlängerungsmittel bei der Umsetzung zu den hochpolymeren Polyurethankunststoffen. Da vielfach die erwünscht verbesserten Eigenschaften der Polyurethane jedoch  
25 durch die Anwendung der di- oder mehrfunktionellen Amine erhalten werden, sollten im allgemeinen weniger als 80 % der Aminäquivalente, bevorzugt weniger als 50 %, durch OH-Gruppen aus niedermolekularen Polyolen ersetzt werden; dies gilt sowohl in der Suspension A) wie auch  
30 für das Gesamt-Reaktiv-System zur Polyurethanherstellung.

Le A 23 278



Zur Durchführung der Stabilisierungsreaktion wird das feste Polyamin in dem Suspendiermedium mit einem geeigneten Stabilisierungspolyisocyanat umgesetzt. Dabei kann zunächst das Polyamin im Medium suspendiert werden und  
5 dann das Polyisocyanat untergemischt werden, oder das Polyisocyanat wird zunächst im Suspendiermedium fein verteilt oder gelöst und dann das feste Polyamin suspendiert.

Die "Isocyanat-Stabilisatoren" werden in einer Menge von  
10 0,1 bis 25 Äquivalent-% NCO pro Äquivalent  $\text{NH}_2$  in Polyamin eingesetzt, vorzugsweise 0,2 bis 15 Äquivalent-%, insbesondere 0,5 bis 10 Äquivalent-%.

Die Polyharnstoffumhüllung kann zwar auch mit noch höheren Anteilen, z.B. 30 Äquivalent-% NCO pro  $\text{NH}_2$ , durchgeführt werden, doch werden durch solch hohe Umsetzungen  
15 die Anteile der reaktiven Aminogruppen bei der Verwendung der stabilisierten Polyamine in PUR-Reaktivsystemen zumeist zu stark vermindert und inpraktikabel.

Als Temperatur der Umhüllungsreaktionen werden Temperaturen unter den jeweiligen Schmelzpunkten des Polyamins  
20 gewählt. Sie liegen im allgemeinen unter  $70^\circ\text{C}$ , bevorzugt bei 0 bis  $50^\circ\text{C}$ .

Bei den erfindungsgemäßen Reaktivsystemen unter Mitverwendung der stabilisierten Polyamine wird einerseits die  
25 Forderung nach einer möglichst langen Topfzeit (Gieß- und Verarbeitungszeit) bei Raumtemperatur oder wenig erhöhten Temperaturen, z.B.  $50 - 70^\circ\text{C}$ , gestellt und andererseits die rasche Vernetzung der Reaktivsysteme bei

Le A 23 278

erhöhten Temperaturen, z.B. oberhalb von 100°C, gefordert. Die von der Praxis gestellten Bedingungen können durch die chemische Konstitution der aliphatischen oder aromatischen "Isocyanat"-Stabilisatoren für die Diamine  
5 in hohem Maße gesteuert werden. Wird eine bestimmte Grenzmenge an Stabilisator überschritten, so tritt bei üblichen Ausheizbedingungen (110 - 140°C) nur unbefriedigende Vernetzung ein. Es empfiehlt sich daher, bei der gewünschten Rezeptur die optimale Zusatzmenge des  
10 jeweiligen Isocyanat-Stabilisators zu bestimmen, wobei dann bei einer ausreichenden Verarbeitungszeit der Reaktivsysteme bei Raumtemperatur oder mäßig erhöhter Temperatur die Aushärtungstemperatur bzw. Aushärtezeit festgelegt sind. Im allgemeinen ist der stabilisierende  
15 Effekt von niedermolekularen, aromatischen Diisocyanaten geringer als der von aliphatischen Diisocyanaten. Der stabilisierende Effekt steigt jeweils auch mit zunehmender Funktionalität der Isocyanate. Triisocyanate zeigen im allgemeinen stärkere Wirkung als Diisocyanate.  
20 Der Stabilisierungseffekt nimmt im allgemeinen auch mit der Menge an Stabilisatoren zu.

Es ist bevorzugt, die "Stabilisierungs-Reaktion" der Polyamine direkt in einem solchen Medium durchzuführen, das nach der Reaktion direkt weiter als Reaktionskomponente in den Reaktivsystemen zum Aufbau hochmolekularer  
25 Polyurethan(harnstoff)e geeignet ist. Es werden daher Polyole als Reaktionsmedium bevorzugt. Für bestimmte Anwendungen, z.B. auf dem Beschichtungssektor, können als Medium auch Weichmacher alleine oder anteilig verwendet werden. Leichtflüchtige Lösungsmittel, welche je-  
30

lung der nieder- oder höhermolekularen, Isocyanatgruppen-haltigen Prepolymeren eingesetzt werden können, kommen aliphatische, cycloaliphatische, araliphatische, aromatische und/oder heterocyclische Polyisocyanate in Betracht, wie sie aus einer Vielzahl von Veröffentlichungen für die Verwendung zum Aufbau von Polyurethan bekannt sind und beispielsweise von W. Siefken in Justus Liebigs Annalen der Chemie 562, Seiten 75 bis 136, 1949, und beispielsweise in den DE-OS 2 854 384 und 2 920 501 beschrieben wurden. Beispiele sind: Ethylen-diisocyanat, 1,4-Tetramethylen-diisocyanat, 1,6-Hexamethylen-diisocyanat, 1,12-Dodecandiisocyanat, Cyclobutan-1,3-diisocyanat, Cyclohexan-1,3- und -1,4-diisocyanat sowie beliebige Gemische dieser Isomeren, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan, 2,4- und 2,6-Hexahydrotoluylen-diisocyanat sowie beliebige Gemische dieser Isomeren, Hexahydro-1,3- und/oder -1,4-phenylen-diisocyanat, Perhydro-2,4'- und/oder -4,4'-diphenylmethan-diisocyanat, 1,3- und 1,4-Phenyl-  
len-diisocyanat, 2,4- und 2,6-Toluylen-diisocyanat sowie beliebige Gemische dieser Isomeren, Diphenylmethan-2,4'- und/oder 4,4'-diisocyanat, Naphthylen-1,5-diisocyanat, Triphenylmethan-4,4',4''-triisocyanat, Polyphenyl-polymethylen-polyisocyanate, wie sie durch Anilin-Formaldehyd-Kondensation und anschließende Phosgenierung erhalten und z.B. in den britischen Patentschriften 874 430 und 848 671 beschrieben werden, perchlorierte Arylpolyisocyanate, wie sie z.B. in der DE-AS 1 157 601 beschrieben werden, Carbodiimidgruppen aufweisende Polyisocyanate, wie sie in der DE-PS 1 092 007 beschrieben werden, Diisocyanate, wie sie in der US-PS 3 492 330 beschrieben werden, Allophanatgruppen aufwei-

Le A 23 278

sende Polyisocyanate, wie sie z.B. in der GB-PS 994 890, der BE-PS 761 626 und der veröffentlichten holländischen Patentanmeldung 7 102 524 beschrieben werden, Isocyanuratgruppen aufweisende Polyisocyanate, wie sie z.B. in  
5 den DE-PSen 1 022 789, 1 222 067 und 1 027 394 sowie in den DE-OSen 1 929 034 und 2 004 048 beschrieben werden, Urethangruppen aufweisende Polyisocyanate, wie sie z.B. in der BE-PS 752 261 oder in der US-PS 3 394 164 beschrieben werden, acylierte Harnstoffgruppen aufweisen-  
10 de Polyisocyanate gemäß der DE-PS 1 230 778, Biuretgruppen aufweisende Polyisocyanate, wie sie z.B. in der DE-PS 1 101 394, in der GB-PS 889 050 und in der FR-PS 7 017 514 beschrieben werden, durch Telomerisationsreaktionen hergestellte Polyisocyanate, wie sie z.B. in  
15 der BE-PS 723 640 beschrieben werden, Estergruppen aufweisende Polyisocyanate, wie sie z.B. in den GB-PSen 965 474 und 1 072 956, in der US-PS 3 567 763 und in der DE-PS 1 231 688 genannt werden, sowie Umsetzungsprodukte der obengenannten Isocyanate mit Acetalen gemäß  
20 der DE-PS 1 072 385. Ferner ist es möglich, beliebige Mischungen dieser Polyisocyanate zu verwenden.

Besonders bevorzugt werden in der Regel die technisch leicht zugänglichen Polyisocyanate, z.B. das 2,4- und 2,6-Toluylendiisocyanat sowie beliebige Gemische dieser  
25 Isomeren ("TDI"), Polyphenyl-polymethylen-polyisocyanate, wie sie durch Anilin-Formaldehyd-Kondensation und anschließende Phosgenierung hergestellt werden ("rohes MDI"), 4,4'- und/oder 2,4'-Diphenylmethan-4,4'-diisocyanat und Carbodiimidgruppen, Urethangruppen, Allophanatgruppen, Isocyanuratgruppen, Harnstoffgruppen oder  
30 Biuretgruppen aufweisende Polyisocyanate ("modifizierte Polyisocyanate").

Die Polyisocyanate bzw. die aus den genannten Polyisocyanaten und den oben erwähnten höher- und/oder niedermolekularen Polyolen hergestellten Isocyanat-Prepolymeren sollen bei der Reaktion mit dem feinteiligen, suspendierten aromatischen Diamin in flüssiger Form vorliegen.

Die Herstellung der NCO-Prepolymeren ist im Prinzip bekannt und wird z.B. in den DE-OS 2 854 384 und 2 920 501 beschrieben. Die Polyisocyanate oder die NCO-Prepolymeren können auch in Form ihrer teilweise oder vollständig an den NCO-Gruppen mit üblichen Blockierungsmitteln (wie Ketoximen, Lactamen, Malonestern, Phenolen) "blockierten" Form eingesetzt werden.

Ebenso können die Polyisocyanate auch in einer stabilisierten Form mit retardierter Reaktivität, entsprechend den Verfahren nach den DE-OSen 3 112 054, 3 228 723, 3 228 724, 3 228 670 und 3 230 757 und der EP-A 2 230 757 eingesetzt werden.

Je nach Anwendungszweck sind die NCO-Prepolymeren im wesentlichen linear (z.B. bei Anwendung bei Elastomeren) oder verzweigt (z.B. für Beschichtungen, Überzüge, Lacke oder Schaumstoffe) aufgebaut. Der Gehalt an freien (oder blockierten) NCO-Gruppen liegt im allgemeinen zwischen 0,5 und 20 % NCO, kann jedoch noch höher liegen, z.B. bis 25 % NCO. Der NCO-Gehalt bestimmt z.B. die "Härte" der PU-Kunststoffe. Für Elastomere liegt er im allgemeinen zwischen 1 und 12 %, vorzugsweise 1,5 bis 7,5 %.

Als Ausgangskomponenten zur Herstellung der nieder- und/

Le A 23 278

- oder höhermolekularen Isocyanatgruppen enthaltenden Voraddukte B), bzw. als Suspendierungsmedium und auch gegebenenfalls zusätzliche Reaktionskomponente mit gegenüber NCO reaktiven H-Atomen in den PU-Reaktivsystemen, sind
- 5 höhermolekulare, di- oder mehrfunktionelle Polyhydroxylverbindungen mit einem Molekulargewicht von etwa 400 bis 10 000, vorzugsweise 500 bis 6000 und Schmelzpunkten  $\leq 60^{\circ}\text{C}$ , geeignet. Es handelt sich dabei um mindestens zwei, vorzugsweise 2 bis 4, Hydroxylgruppen aufweisende Polyester, Polyether,
- 10 Polythioether, Polyacetale, Polycarbonate und Polyesteramide, wie sie für die Herstellung von homogenen und von zellförmigen Polyurethanen an sich bekannt sind. Beispiele hierfür sind z.B. ausführlich in der DE-OS 2 920 501 und der DE-OS 2 854 384 aufgeführt.
- 15 Die in Frage kommenden Hydroxylgruppen aufweisenden Polyester sind z.B. Umsetzungsprodukte von mehrwertigen, vorzugsweise zweiwertigen und gegebenenfalls zusätzlich dreiwertigen Alkoholen mit mehrwertigen, vorzugsweise zweiwertigen, Carbonsäuren, Polycarbonsäureanhydriden oder Polycarbonsäureestern von niedrigen Alkoholen. Die Polycarbonsäuren können aliphatischer, cycloaliphatischer, aromatischer und/oder heterocyclischer Natur sein und gegebenenfalls, z.B. durch Halogenatome, substituiert und/oder ungesättigt sein. Als Beispiele hierfür seien genannt:
- 25 Bernsteinsäure, Adipinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebacinsäure, Phthalsäure, Isophthalsäure, Trimellitsäure, Phthalsäureanhydrid, Tetrahydrophthalsäureanhydrid, Hexahydrophthalsäureanhydrid, Tetrachlorphthalsäureanhydrid, Endomethylen-tetrahydrophthalsäureanhydrid, Glutarsäure-
- 30 anhydrid, Maleinsäure, Maleinsäureanhydrid, Fumarsäure,

Ölsäure, dimere und trimere Fettsäuren, gegebenenfalls in Mischung mit monomeren Fettsäuren, Terephthalsäuredimethylester und Terephthalsäure-bis-glykolester. Als mehrwertige Alkohole kommen z.B. Ethylenglykol, Propan-  
 5 diol-(1,2) und -(1,3), Butandiol-(1,4) und -(2,3), Hexandiol-(1,6), Octandiol-(1,8), Neopentylglykol, 1,4-Bis-hydroxymethylcyclohexan, 2-Methyl-1,3-propandiol, Glycerin, Trimethylolpropan, Hexantriol-(1,2,6), Butantriol-(1,2,4), Trimethylolethan, Pentaerythrit, Chinit,  
 10 Mannit und Sorbit, 1,4,3,6-Dianhydrohexite, Methylglykosid, ferner Di-, Tri-, Tetra- und Polyethylenglykol, Di-, Tri-, Tetra- und Polypropylenglykol, Di-, Tri-, Tetra- und Polybutylenglykol in Frage. Die Polyester können anteilig endständige Carboxylgruppen aufweisen.  
 15 Auch Polyester aus Lactonen, z.B.  $\epsilon$ -Caprolacton oder Hydroxycarbonsäuren, z.B.  $\omega$ -Hydroxycaprinsäure, sind einsetzbar.

Auch die erfindungsgemäß in Frage kommenden, mindestens zwei, in der Regel zwei bis acht, vorzugsweise zwei bis  
 20 drei, Hydroxylgruppen aufweisenden Polyether sind solche der an sich bekannten Art und werden z.B. durch Polymerisation von Tetrahydrofuran und/oder Epoxiden wie Ethylenoxid, Propylenoxid, Butylenoxid, Styroloxid oder Epichlorhydrin mit sich selbst, z.B. in Gegenwart von  $\text{BF}_3$ ,  
 25 oder durch Anlagerung dieser Epoxide, gegebenenfalls im Gemisch oder nacheinander, an Startkomponenten mit reaktionsfähigen Wasserstoffatomen wie Wasser, Alkohole, Aminoalkohole, Amine, Zucker u.a. bekannte Startkomponenten, z.B. Ethylenglykol, Propandiol-(1,3) oder  
 30 -(1,2), Trimethylolpropan, 4,4'-Dihydroxydiphenylpropan,

Le A 23 278

Anilin, Ammoniak, Ethanolamin oder Ethylendiamin hergestellt. Auch Sucrosepolyether, wie sie z.B. in den DE-AS 1 176 358 und 1 064 938 beschrieben werden, kommen erfindungsgemäß in Frage. Beispiele sind höhermolekulare

5 Polyoxyalkylen-polyole, z.B. Polyoxytetramethylenglykole oder Ethoxylierungs- und/oder Propoxylierungsprodukte von niedermolekularen Di- und Polyolen oder Mono-, Di- und Polyaminen, z.B. propoxyliertes Trimethylolpropan, propoxyliertes Ethylendiamin oder lineare oder verzweigte

10 Polypropylenglykoether, die anteilsweise in statistischer, blockartiger oder endständiger Form Ethylenoxid enthalten können und insgesamt Molekulargewichte von 400 bis 10 000, vorzugsweise 600 bis 6000, aufweisen. Auch durch Vinylpolymerisate modifizierte Polyether,

15 wie sie z.B. durch Polymerisation von Styrol und Acrylnitril in Gegenwart von Polyethern entstehen (US-PSen 3 383 351, 3 304 273, 3 523 093, 3 110 695, DE-PS 1 152 536), sind geeignet, ebenso OH-Gruppen aufweisende Polybutadiene. Polyether mit sekundären OH-Gruppen sind

20 als Suspendiermedium bevorzugt.

Unter den Polythioethern seien insbesondere die Kondensationsprodukte von Thiodiglykol mit sich selbst und/oder mit anderen Glykolen, Dicarbonsäuren, Formaldehyd, Aminocarbonsäuren oder Aminoalkoholen angeführt.

25 Als Polyacetale kommen z.B. die aus Glykolen, wie Diethylenglykol, Triethylenglykol, 4,4'-Dioxethoxy-diphenyldimethylmethan, Hexandiol und Formaldehyd herstellbaren Verbindungen in Frage. Auch durch Polymerisation



cyclischer Acetale lassen sich erfindungsgemäß geeignete Polyacetale herstellen.

Als Hydroxylgruppen aufweisende Polycarbonate kommen solche der an sich bekannten Art in Betracht, die z.B. durch  
5 Umsetzung von Diolen wie Propandiol-(1,3), Butandiol-(1,4) und/oder Hexandiol-(1,6), Di-, Tri- oder Tetraethylenglykol mit Diarylcarbonaten, z.B. Diphenylcarbonat, oder mit Phosgen hergestellt werden können.

Zu den Polyesteramiden und Polyamiden zählen z.B. die  
10 aus mehrwertigen gesättigten und ungesättigten Carbonsäuren bzw. deren Anhydriden und mehrwertigen gesättigten und ungesättigten Aminoalkoholen, Diaminen, Polyaminen und ihren Mischungen gewonnenen, vorwiegend linearen Kondensate.

15 Auch bereits Urethan- oder Harnstoffgruppen enthaltende Polyhydroxylverbindungen sowie gegebenenfalls modifizierte, natürliche Polyole, wie Rizinusöl, Kohlenhydrate oder Stärke, sind verwendbar. Auch Anlagerungsprodukte von Alkylenoxiden an Phenol-Formaldehyd-Harze  
20 bzw. an Harnstoff-Formaldehydharze können im erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzt werden.

Auch Hydroxylendgruppen aufweisende Polybutadiene sind erfindungsgemäß geeignet, da sie besonders elastische und hydrolysenstabile Produkte ergeben. Es können ge-  
25 benenfalls auch Polyhydroxylverbindungen eingesetzt werden, in welchen hochmolekulare Polyaddukte bzw. Polykondensate oder Polymerisate in feindisperser oder auch gelöster Form enthalten sind.

Le A 23 278

Polyaddukthaltige Polyhydroxylverbindungen werden erhalten, wenn man Polyadditionsreaktionen (z.B. Umsetzungen zwischen Polyisocyanaten und aminofunktionellen Verbindungen) bzw. Polykondensationsreaktionen (z.B. zwischen  
5 Formaldehyd und Phenolen und/oder Aminen) in situ in o.g., Hydroxylgruppen aufweisenden, Verbindungen, ablaufen läßt.

Auch durch Vinylpolymerisate modifizierte Polyhydroxylverbindungen, wie sie z.B. durch Polymerisation von Styrol und Acrylnitril in Gegenwart von Polyethern oder Polycarbonatpolyolen erhalten werden, sind für das erfindungsgemäße Verfahren geeignet.  
10

Vertreter dieser erfindungsgemäß zu verwendenden Verbindungen sind z.B. in High Polymers, Vol. XVI, "Polyurethanes, Chemistry and Technology", verfaßt von Saunders-  
15 Frisch, Interscience Publishers, New York, London, Band I, 1962, Seiten 32 - 42 und Seiten 44 und 54 und Band II, 1964, Seiten 5 - 6 und 198 - 199, sowie im Kunststoff-Handbuch, Band VII, Vieweg-Höchtlen, Carl-Hanser-Verlag, München, 1966, z.B. auf den Seiten 45 bis 71, und in der  
20 DE-OS 2 854 384 und 2 920 501 beschrieben.

Geeignete Polyöle sind auch hydroxylgruppenhaltige Polymerisate, beispielsweise Copolymerisate aus olefinisch ungesättigten Monomeren und olefinisch ungesättigten Monomeren mit aktivem Wasserstoff. Sie werden beispielsweise  
25 in der EP-A 62 780, Seite 5 und deren Beispielen beschrieben. Sie finden vorzugsweise Anwendung für Dichtungs-, Füll-, Kleb- oder Unterbodenschutzmassen.

Le A 23 278

Selbstverständlich können Mischungen der obengenannten Verbindungen mit mindestens zwei gegenüber Isocyanaten reaktionsfähigen Wasserstoffatomen mit einem Molekulargewicht von 400 - 10 000, z.B. Mischungen von Polyethern und Polyestern, eingesetzt werden.

Als höhermolekulare Suspendierungsmittel und/oder zusätzliche höhermolekulare Verbindungen mit gegenüber NCO reaktiven H-Atomen können auch niedrigschmelzende ( $\leq 60^{\circ}\text{C}$ ), höhermolekulare Polyamine mit aromatischen und/oder aliphatischen Aminogruppen und Molekulargewichten von 400 bis 10 000, vorzugsweise 500 bis 6000 eingesetzt werden.

Als höhermolekulare Polyaminoverbindungen mit aromatischen Aminogruppen mit einem Molekulargewichtsreich von 400 bis 10 000, vorzugsweise 500 bis 6000, werden insbesondere solche Polyaminoverbindungen eingesetzt, wie sie durch Hydrolyse von entsprechenden NCO-Prepolymeren auf der Basis von höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und überschüssigen aromatischen Diisocyanaten durch (vorzugsweise basische) Hydrolyse hergestellt werden können. Beispiele für dieses Verfahren werden in der DE-OS 2 948 419, DE-OS 3 039 600, DE-OS 3 112 118, der EP-A 61 627, EP-A 71 132 und EP-A 71 139 angegeben. In der erstgenannten Patentschrift werden auch weitere Verfahren des Standes der Technik zur Herstellung von aromatischen Aminoverbindungen höhermolekularer Struktur genannt, wie sie für das erfindungsgemäße Verfahren geeignet sind. Es handelt sich bei dem Verfahren nach DE-OS 2 948 419 und den anderen zitierten Patentschriften vorzugsweise um Polyether-Polyamine, aber auch Polyester-, Polyacetal-, Polythioether- oder Polycaprolac-

Le A 23 278

ton-Polyamine, vorzugsweise 2- oder 3-funktionelle Polyamine, welche Urethangruppen (aus der Reaktion der entsprechenden höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen mit den überschüssigen Polyisocyanaten) enthalten und  
5 die Aminogruppen an dem Rest des (ehemaligen) Polyisocyanats tragen. Die aromatischen, höhermolekularen Polyamine können jedoch auch nach anderen Verfahren, z.B. durch Umsetzung von NCO-Prepolymeren mit überschüssigen Mengen an Aminophenylethylamin, oder anderen Diaminen  
10 entsprechend DE-AS 1 694 152 hergestellt werden; eine andere Synthesemöglichkeit beschreibt die FR-PS 1 415 317 durch Überführung der NCO-Prepolymere mit Ameisensäure in die N-Formylderivate und deren Verseifung. Auch die Umsetzung von NCO-Prepolymeren mit  
15 Sulfaminsäure gemäß DE-AS 1 155 907 führt zu höhermolekularen Polyaminen.

Neben an aromatische Reste gebundene Aminogruppen tragenden höhermolekularen Polyaminverbindungen (aus aromatischen Polyisocyanaten) lassen sich auch (über  
20 aliphatische Polyisocyanate) an aliphatische Reste gebundene, Aminogruppen tragende höhermolekulare Polyaminverbindungen herstellen.

Ebenfalls einsetzbar sind höhermolekulare aliphatische Di- und Polyamine, wie sie z.B. durch reduktive Aminierung von Polyoxyalkylenglykolen mit Ammoniak nach  
25 BE-PS 634 741 oder US-PS 3 654 370 erhalten werden können. Weitere höhermolekulare Polyoxyalkylen-Polyamine können nach Methoden, wie sie in der Firmenschrift "Jeffamine, Polyoxypropylene Amines" von Texaco Chemical Co., 1978,

aufgezählt werden, hergestellt werden, beispielsweise durch Hydrierung von cyanethylierten Polyoxypropylen-glykolen (DE-OS 1 193 671), durch Aminierung von Poly-propylenglykolsulfonsäureestern (US-PS 3 236 895), durch  
5 Behandlung eines Polyoxyalkylenglykols mit Epichlor-hydrin und einem primären Amin (FR-PS 1 466 708) oder durch Umsetzung von NCO-Prepolymeren mit Hydroxylgruppen aufweisenden Enaminen, Aldiminen oder Ketiminen und an-schließende Hydrolyse gemäß DE-OS 2 546 536. Geeignete  
10 höhermolekulare aliphatische Di- und Polyamine sind auch die nach DE-OS 29 48 419 und DE-OS 3 039 600 durch alkalische Hydrolyse von NCO-Prepolymeren (mit alipha-tischen Diisocyanaten) mit Basen über die Carbamatstufe zugänglichen Polyamine. Diese höhermolekularen Poly-  
15 amine besitzen Molekulargewichte von etwa 400 bis 10 000, vorzugsweise 500 bis 6000 und besonders bevorzugt von 1000 bis 3000.

Die erfindungsgemäßen, langzeitlagerstabilen Einkomponen-ten-Reaktivsysteme werden gegebenenfalls unter Mitver-  
20 wendung von weiteren niedermolekularen Kettenverlängerern oder Vernetzern hergestellt. Bei diesen niedermolekularen Kettenverlängerern oder Vernetzern handelt es sich um zwei-oder mehrfunktionelle Verbindungen, welche an alipha-tische und/oder cycloaliphatische Gruppen gebundene  
25 Hydroxylgruppen (Polyole) und/oder an aromatische, ein-schließlich heterocyclische Ringe mit aromatischem Cha-rakter gebundene  $\text{NH}_2$ -Gruppen (Polyamine) und Molekularge-wichte zwischen 62 und 399 aufweisen. Bevorzugt sind da-bei niedermolekulare Diole mit an aliphatische oder  
30 cycloaliphatische Gruppen gebundenen Hydroxylgruppen, sowie aromatische Diamine des Molekulargewichtsbereichs 108 bis 399.

Le A 23 278

- Diese Verbindungen weisen in der Regel 2 bis 8, vorzugsweise 2 bis 4, besonders bevorzugt jedoch 2, gegenüber Isocyanaten reaktionsfähige Wasserstoffatome wie Hydroxyl- und/oder Aminogruppen auf. Es können
- 5 selbstverständlich auch Mischungen von verschiedenen Verbindungen verwendet werden. Als Beispiele für derartige Verbindungen seien genannt: Ethylenglykol, Trimethylenglykol, Butandiol-2,3 und/oder -1,4, Hexandiol-1,6, Neopentylglykol, 1,4-Bis-hydroxyethyl-cyclo-
- 10 hexan, 1,4-Dihydroxycyclohexan, Terephthalsäure-bis(8-hydroxyethyl)ester, 1,4,3,6-Dianhydrohexite, 1,4-Monoanhydrotetrite, sowie weniger bevorzugt Dirole mit sekundären Hydroxylgruppen, z.B. Propylenglykol, Butandiol-2,3, oder Pentandiol-2,5. Als mehrwertige Verbindungen seien genannt:
- 15 Trimethylolpropan, Trimethylol-ethan, Hexantriol-1,2,6, Glycerin, Pentaerythrit, Chinit, Mannit, Sorbit, Rizinusöl, sowie Di-, Tri- und Tetraethylen-, -propylen-, und -butylen-glykole, ferner Bis-2-hydroxyethyl)-hydrochinon, Bis-(2-hydroxyethyl)-
- 20 resorcin, Formose oder Formit. Ferner sind geeignet tertiäraminhaltige Di- oder Polyole, z.B. N-Methyldiethanolamin, Triethanolamin oder N,N'-Bis-hydroxyethylpiperazin.
- Es können aber auch zusätzlich niedermolekulare, nicht
- 25 stabilisierte aromatische Polyamine, vorzugsweise Diamine, eingesetzt werden.

Unter aromatischen Polyaminen sollen auch solche  
Amine verstanden werden, welche die Aminogruppe an he-  
terocyclische Reste mit aromatischem Charakter gebunden  
enthalten. Als aromatische Polyamine sind z.B. geeignet:  
5 p-Phenylendiamin, 2,4-/2,6-Toluylendiamine, Diphenyl-  
methan-4,4'- und/oder -2,4'- und/oder -2,2'-diamine,  
3,3'-Dichlor-4,4'-diaminodiphenylmethan, 3-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>)-Al-  
kyl-4,4'-diaminodiphenylmethane, die 3,3'-Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-  
4,4'-diaminodiphenylmethane sowie die 3,3',5,5'-Tetra-  
10 (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl-4,4'-diaminodiphenylmethane, die 4,4'-Di-  
aminodiphenyl-sulfide, -sulfoxide oder -sulfone, Ether-  
gruppen aufweisende Diamine gemäß DE-OS 1 770 525 und  
1 809 172 (US-PS 3 654 364 und 3 736 295), gegebenenfalls  
in 5-Stellung substituierte 2-Halogen-1,3-phenylendiamine  
15 (DE-OS 2 001 772, 2 025 896 und 2 065 869), Bisanthranil-  
säureester (DE-OS 2 040 644 und 2 160 590), 2,4-Diamino-  
benzoesäureester nach DE-OS 2 025 900, sowie durch eine  
oder zwei (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylgruppen substituierte Toluylen-  
diamine. Besonders bevorzugt sind 3,5-Diethyl-2,4- und/  
20 oder -2,6-diaminotoluol (besonders ihre technischen  
(80/20)- oder (65/35)-Isomerengemische), unsymmetrisch  
tetraalkylsubstituierte Diaminodiphenylmethane, z.B.  
3,5-Diethyl-3'-5'-diisopropyl-4,4'-diaminodiphenylme-  
than und ihre Isomerengemische entsprechend DE-OS  
25 2 902 090, 4,4'-Diaminobenzanilid, sowie 3,5-Diamino-  
benzoesäure-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylester, 4,4'- und/oder 2,4'-  
Diamino-diphenylmethan, sowie Naphthylen-1,5-diamin.

Es sind jedoch auch Diole oder Diamine mit zusätzlichen  
Gruppen einsetzbar, z.B. Adipinsäure-bis-(2-hydroxyethyl)-  
30 ester, Terephthalsäure-bis-(2-hydroxyethyl)-ester, Diol-

urethane, Diol-harnstoffe oder Polyole, welche Sulfonat- und/oder Phosphonatgruppen enthalten, z.B. 1,6-Hexamethylen-bis-(2-hydroxyethylurethan), 4,4'-Diphenylmethan-bis-(2-hydroxyethylharnstoff) oder das Addukt von Na-  
5 Bisulfit an Butendiol-1,4, bzw. dessen Alkoxylierungsprodukte. Weitere niedermolekulare Verbindungen werden ausführlich in der DE-OS 2 854 384 beschrieben.

Weitere, gegebenenfalls mitzuverwendende Kettenverlängerer oder Vernetzer sind beispielsweise Ethylendiamin,  
10 Propylendiamin, Hexan-1,6-diamin, 2,2,4-Trimethyl-1,6-diaminohexan, 2,5-Dimethyl-2,5-diaminohexan, 1,10-Decandiamin, 1,11-Undecandiamin, 1,12-Dodecandiamin, Bis-aminomethyl-hexahydro-4,7-methano-indan (TCD-Diamin), 1,3-Cyclohexandiamin, 1,4-Cyclohexandiamin, 1-Amino-3,3,5-  
15 trimethyl-5-aminomethyl-cyclohexan (Isophorondiamin), 2,4- und/oder 2,6-Hexahydrotoluyldiamin, 2,4'- und/oder 4,4'-Diaminodicyclohexylmethan, m- oder p-Xylyldiamin, Bis-(3-aminopropyl)-methylamin, Bis-N,N'-(3-aminopropyl)-piperazin und 1-Amino-2-amino-methyl-3,3,5-(3,5,5)-  
20 trimethylcyclopentan, 2,2-Dialkylpentan-1,5-diamine oder Triamine wie 1,5,11-Triaminoundecan, 4-Amino-methyl-1,8-diaminooctan, Lysinmethylester, cycloaliphatische Triamine gemäß DE-OS 2 614 244, 4,7-Dioxadecan-1,10-diamin, 2,4- und 2,6-Diamino-3,5-diethyl-  
25 1-methylcyclohexan und deren Gemische, alkylierte Diaminodicyclohexylmethane, z.B. 3,3'-Dimethyl-4',4'-diaminodicyclohexylmethan oder 3,5-Diisopropyl-3',5'-diethyl-4,4'-diaminodicyclohexylmethan, perhydrierte Diaminonaphthaline, perhydrierte Diaminoanthrazene, oder höherwertige  
30 Amine wie Diethylentriamin, Triethylentetramin, Penta-



ethylenhexamin, Dipropylentriamin, Tripropylentetramin, oder N,N'-Dimethyl-ethylendiamin, 2,5-Dimethylpiperazin, 2-Methylpiperazin, Piperazin-(hydrat) und 2-Hydroxyethylpiperazin.

- 5 Ferner sind als niedermolekulare Kettenverlängerungsmittel einsetzbar: Hydrazin, zumeist in Form von Hydrazinhydrat, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkylsubstituierte Hydrazine, z.B. Methylhydrazin, Ethylhydrazin, Hydroxyethyl-hydrazin oder N,N'-Dimethylhydrazin. Weiter geeignete Kettenverlängerer
- 10 sind Verbindungen mit Hydrazid-Endgruppen, z.B. Di- oder Polyhydrazide wie Carbodihydrazid, Hydracrylsäurehydrazid, Oxalsäuredihydrazid, Adipinsäuredihydrazid, Terephthalsäuredihydrazid, Isophthalsäurehydrazid oder Verbindungen mit Hydrazid- und Semicarbazid-, Carbazin-
- 15 ester- oder Amino-Gruppen, z.B.  $\beta$ -Semicarbazidopropionsäurehydrazid, 2-Semicarbazidoethylencarbazinester, Amionoessigsäurehydrazid,  $\beta$ -Aminopropionsäurehydrazid oder Biscarbazinester oder Bissemicarbazide wie Ethylen-biscarbazinester bzw. Ethylen-bis-semicarbazid oder Isophon-
- 20 ron-bis-semicarbazid.

- Ferner können in üblicher Weise gegebenenfalls gegenüber Isocyanaten monofunktionelle Verbindungen in Anteilen von 0,01 bis 10 Gew.-% als sogenannte Ketten-
- 25 abbrecher mitverwendet werden. Derartige monofunktionelle Verbindungen sind z.B. Monoamine, wie Butyl- oder Dibutylamin, Stearylamin, Pyrrolidin, 4-Amino-2,2,6,6-tetramethylpiperidin, Anilin oder Tolyamin, Mono-
- 30 alkohole wie Butanol, 2-Ethylhexanol, Cyclohexanol, Ethylenglykolmonoethylester, Monooxime wie Butanonoxim oder andere monofunktionelle Verbindungen wie N,N-Dimethyl-

Le A 23 278

hydrazin oder Essigsäurehydrazid bzw. Benzoesäurehydrazid.

Als gegebenenfalls einzusetzende Katalysatoren C) für die erfindungsgemäß langzeitlagerstabilen Einkomponentensysteme können die üblichen Polyurethankatalysatoren, mit besonders gutem Effekt tertiäre Amine oder Metallkatalysatoren, verwendet werden.

Es sind dies z.B. tertiäre Amine, wie Triethylamin, Tributylamin, N-Methyl-morpholin, N-Ethyl-morpholin, N-Cocomorpholin, N,N,N',N'-Tetramethyl-ethylendiamin, 1,4-Diaza-bicyclo-(2,2,2)-octan, N-Methyl-N'-dimethylaminoethyl-piperazin, N,N-Dimethylbenzylamin, Bis-(N,N-diethylaminoethyl)-adipat, N,N-Diethylbenzylamin, Pentamethyl-diethylentriamin, N,N-Dimethylcyclohexylamin, N,N,N',N'-Tetramethyl-1,3-butandiamin, N,N-Dimethyl-β-phenylethylamin, 1,2-Dimethylimidazol und 2-Methylimidazol.

Gegenüber Isocyanatgruppen aktive Wasserstoffatome aufweisende tertiäre Amine sind z.B. Triethanolamin, Triisopropanolamin, N-Methyl-diethanolamin, N-Ethyl-diethanolamin, Dimethyl-ethanolamin, sowie deren Umsetzungsprodukte mit Alkylenoxiden, wie Propylenoxid und/oder Ethylenoxid.

Als Katalysatoren kommen ferner Silaamine mit Kohlenstoff-Silizium-Bindungen, wie sie z.B. in der DE-PS 1 229 290 beschrieben sind, in Frage, z.B. 2,2,4-Trimethyl-2-silamorpholin und 1,3-Diethylaminomethyl-tetramethyl-disiloxan.

Le A 23 278

Als Katalysatoren kommen auch stickstoffhaltige Basen wie Tetraalkylammoniumhydroxide, ferner Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid, Alkaliphenolate wie Natriumphenolat oder Alkalialkoholate wie Natriummethylat in Betracht. Auch Hexahydrotriazine können als Katalysator eingesetzt werden.

Es können auch organische Metallverbindungen, insbesondere organische Zinnverbindungen und Bleiverbindungen als Katalysatoren verwendet werden. Als organische Zinnverbindungen kommen vorzugsweise Zinn(II)-salze von Carbonsäuren wie Zinn(II)-acetat, Zinn(II)-octoat, Zinn(II)-ethylhexoat und Zinn(II)-laurat und die Di-alkylzinnsalze von Carbonsäuren, wie z.B. Dibutyl-zinn-diacetat, Dibutylzinn-dilaurat, Dibutylzinn-maleat oder Dioctylzinndiacetat in Betracht.

Weitere Vertreter von erfindungsgemäß zu verwendenden Katalysatoren sowie Einzelheiten über die Wirkungsweise der Katalysatoren sind im Kunststoff-Handbuch, Band VII, herausgegeben von Vieweg und Höchtlen, Carl-Hanser-Verlag, München 1966, z.B. auf den Seiten 96 bis 102, und in der DE-OS 3 230 757 beschrieben.

Die Katalysatoren werden in der Regel in einer Menge zwischen etwa 0,001 und 10 Gew.-%, bezogen auf die Reaktivmischung eingesetzt.

Als gegebenenfalls einzusetzende Hilfs- und Zusatzstoffe D) seien genannt: Farbstoffe oder Pigmente, Füllstoffe wie Silicagel, Gips, Talkum, Aktivkohle, Metallpul-

Le A 23 278

ver, UV-Absorptionsmittel oder Stabilisatoren wie phenolische Antioxidantien, Lichtschutzmittel, Treibmittel, oberflächenaktive Zusatzstoffe wie Emulgatoren oder Schaumstabilisatoren, gegebenenfalls Zellregler, Antiblockmittel, Silikone, Flammenschutzmittel, oder fungistatisch und/oder bakteriostatisch wirkende Substanzen.

Als Füllstoffe sind z.B. Fasermaterialien, d.h. alle an sich bekannten anorganischen und/oder organischen, faserförmigen Verstärkungsmaterialien einsetzbar, z.B. Glasfasern, Graphitfasern und Asbestfasern oder Fasermaterialien, die von einem organischen Polymeren stammen, z.B. von einem Polyester wie Polyethylenterephthalat, oder vorzugsweise aromatischen Polyamiden, wie dem m-Phenylen-/Isophthalsäurepolyamid, oder dem Poly-p-phenylen-terephthalamid, oder auch Polycaprolactam. Diese Fasermaterialien können auch als Matte, Band, durchgehende Fasern, Vlies, Stoff oder als Stapelfaserwirrgemisch vorliegen. Bevorzugt sind Glasfasern, die mit Schichten ausgerüstet sind, um den Fasern eine Affinität zu Polyurethanen zu verleihen. Die einzubauende Füllstoffmenge hängt von der gewünschten Verbesserung der mechanischen Eigenschaften ab, im allgemeinen werden 5 bis 60 Gew.-% Fasermaterial angewendet.

Sollen nach dem erfindungsgemäßen Verfahren Polyurethanschaumstoffe hergestellt werden, dann werden Wasser und/oder leicht flüchtige organische Substanzen als Treibmittel mitverwendet. Als organische Treibmittel kommen z.B. Aceton, Ethylacetat, Methanol, Ethanol, halogensubstituierte Alkane wie Methylenchlorid, Chloroform, Ethyl-

lidenchlorid, Vinylidenchlorid, Monofluortrichlormethan, Chlordifluormethan, Dichlordifluormethan, ferner Butan, Hexan, Heptan oder Diethylether in Frage.

5 Eine Treibwirkung kann auch durch Zusatz von bei höheren Temperaturen unter Abspaltung von Gasen, beispielsweise von Stickstoff, sich zersetzenden Verbindungen, z.B. Azoverbindungen wie Azoisobuttersäurenitril, erzielt werden. Weitere Beispiele für Treibmittel sowie Einzelheiten über die Verwendung von Treibmitteln sind im Kunststoff-Hand-  
10 buch, Band VII, herausgegeben von Vieweg und Höchtlen, Carl-Hanser-Verlag, München 1966, z.B. auf den Seiten 108 und 109, 453 und 455 und 507 bis 510 beschrieben.

Es können auch oberflächenaktive Zusatzstoffe (Emulgatoren und Schaumstabilisatoren) mitverwendet werden. Als  
15 Emulgatoren kommen z.B. die Natriumsalze von Ricinusölsulfonaten oder auch von Fettsäuren oder Salze von Fettsäuren mit Aminen wie ölsaures Diethylamin oder stearinsaures Diethanolamin in Frage. Auch Alkali- oder Ammoniumsalze von Sulfonsäuren wie etwa von Dodecylbenzolsulfon-  
20 säure oder Dinaphthylmethandisulfonsäure oder auch von Fettsäuren wie Ricinolsäure oder von polymeren Fettsäuren können als oberflächenaktive Zusatzstoffe mitverwendet werden.

Als Schaumstabilisatoren kommen vor allem wasserlösliche  
25 Polyethersiloxane in Frage. Diese Verbindungen sind im allgemeinen so aufgebaut, daß ein Copolymerisat aus Ethylenoxid und Propylenoxid mit einem Polydimethylsiloxanrest verbunden ist. Derartige Schaumstabilisatoren sind z.B. in der US-PS 2 764 565 beschrieben.

Le A 23 278

Es können ferner auch Reaktionsverzögerer, z.B. sauer reagierende Stoffe wie Salzsäure oder organische Säurehalogenide, ferner Zellregler der an sich bekannten Art wie Paraffine oder Fettalkohole oder Dimethylpolysiloxane sowie Pigmente oder Farbstoffe und Flammenschutzmittel der an sich bekannten Art, z.B. Tris-chlorethylphosphat oder Ammoniumphosphat und -Polyphosphat, ferner Stabilisatoren gegen Alterungs- und Witterungseinflüsse, Weichmacher und/oder fungistatisch und bakteriostatisch wirkende Substanzen, Füllstoffe wie Bariumsulfat, Kieselgur, Ruß oder Schlämmkreide mitverwendet werden.

Weitere Beispiele von gegebenenfalls erfindungsgemäß mitzuverwendenden oberflächenaktiven Zusatzstoffen und Schaumstabilisatoren sowie Zellreglern, Reaktionsverzögerern, Stabilisatoren, flammhemmenden Substanzen, Weichmachern, Farbstoffen und Füllstoffen sowie fungistatisch und bakteriostatisch wirksamen Substanzen sowie Einzelheiten über Verwendungs- und Wirkungsweise dieser Zusatzmittel sind im Kunststoff-Handbuch, Band VI, herausgegeben von Vieweg und Höchtlen, Carl-Hanser-Verlag, München 1966, z.B. auf den Seiten 103 bis 113 und in den DE-OSen 2 854 384 und 2 920 501 beschrieben.

### III) PU-Reaktiv-Mischungen und ihre Verarbeitung

Je nach Viskosität bzw. Schmelzverhalten der Ausgangskomponenten erhält man bei Raumtemperatur gut gießbare, rakelfähige oder auch feste, leicht aufschmelzbare (Ein-komponenten-)PU-Reaktivmischungen. Diese Reaktivmischungen stellen dabei eine heterogene Suspension der festen, sta-

Le A 23 278

bilisierten Diamine in den Polyol- und/oder Polyamin-  
komponenten und den Polyisocyanaten, bzw. NCO-Prepoly-  
meren dar. Die Hitzevernetzung dieser Mischung erfolgt  
gegebenenfalls bei Zugabe geeigneter Katalysatoren D)  
5 in beschleunigter Form. Bei alleiniger Verwendung der  
gegenüber NCO-Gruppen deutlich reaktiveren Polyaminver-  
bindungen kann auf einen Zusatz von Katalysatoren ver-  
zichtet werden.

Ein weiteres Merkmal der Einkomponenten-PU-Reaktivsysteme  
10 ist, daß die erfindungsgemäß stabilisierten Einkomponen-  
tensysteme nach Erreichen einer (von Menge und Art des  
Stabilisatorisocyanats abhängigen) Temperatur innerhalb  
weniger Minuten vernetzen. Das bedeutet, daß einerseits  
unterhalb dieser Temperatur ("Aufdickungstemperatur")  
15 selbst ein langer Fließweg der noch unvernetzten Re-  
aktivmischung ein völliges Ausfüllen der heißen Werk-  
zeugform erlaubt, andererseits aber die folgende rasche  
Verfestigung der Gießansätze nach Temperaturerhöhung  
schnelle Entformungszyklen gestattet. Erfindungsvorteil  
20 ist auch die selbst bei höheren Lagertemperaturen (z.B.  
bis 60°C) sehr lange Lagerzeit der Ausgangsreaktivsysteme.  
Der Vorteil gegenüber dem Stand der Technik, wo eine  
Reaktionsverzögerung in Einkomponentensystemen nur durch  
"Heterogenität" einer oder mehrerer Komponenten erzielt  
25 wird, ist hier zusätzlich durch einen Schutz durch eine  
Polyadduktumhüllung erheblich verbessert, wobei der  
"Schutz" erst durch den Hitzestoß (oder sehr starke  
Scherung oder Anlösen mittels hochpolarer Lösungsmittel)  
aufgehoben werden kann. Unter Verwendung der erfindungs-  
30 gemäßen Polyaminsuspensionen sind die Verwendungsmög-

Le A 23 278

lichkeiten von Einkomponentensystemen deutlich verbreitert. Ein wesentliches Merkmal der erfindungsgemäßen Einkomponentensysteme besteht darin, daß man in diesen Systemen auch feste aromatische Diamine, wie z.B. 4,4'-  
5 Diaminodiphenylmethan, 2,4- oder 2,6-Diaminotoluol, 1,5-Diaminonaphthalin oder 3,3',5,5'-Tetramethyl-4,4'-diamino-diphenylmethan als stabilisierte Kettenverlängerungsmittel retardierter Reaktivität verwenden kann, ohne den Charakter eines Einkomponentensystems einzubüßen. Werden dagegen diese genannten Diamine in un-  
10 stabilisierter Form in einer der bisher üblichen Verfahrenstechniken mit NCO-Prepolymeren umgesetzt, so resultieren z.T. sehr viel kürzere Gießzeiten, so daß ein einwandfreier Verlauf dieser Ansätze im Werkzeugteil  
15 nicht möglich ist.

Die erfindungsgemäßen, gegebenenfalls katalysatorhaltigen PU-Einkomponenten-Reaktivsysteme werden im wesentlichen durch Hitzestoß verfestigt. Bei Raumtemperatur oder wenig erhöhter Temperatur tritt auch in Gegenwart  
20 dieser stark wirksamen Katalysatoren überraschenderweise keine Vernetzungsreaktion ein, so daß man auch katalysatorhaltige Mischungen als langzeitlagerstabile Einkomponentensysteme bezeichnen kann.

Die Verarbeitung der erfindungsgemäßen Einkomponentensysteme richtet sich nach deren Beschaffenheit. Flüssige, bei Raumtemperatur gießbare Systeme lassen sich  
25 im Gießprozeß verarbeiten, gegebenenfalls werden sie vor der Verarbeitung kurz erwärmt, z.B. auf 50-70°C. Die Verarbeitung kann auch im Schleuderguß erfolgen;



Hohlkörper können durch Einbringung der Reaktivmasse in beheizte Formen unter Verteilung an der Oberfläche durch entsprechende Rotationsbewegungen hergestellt werden.

- 5 Auch nach dem slush-molding-Process können beheizte Formen mit der Reaktivmasse gefüllt werden. Nach einer gewissen Ausheizzeit/Reaktion an der beheizten Formoberfläche wird überschüssige, noch nicht reagierte Reaktionsmasse aus den Formen wieder ausgegossen.
- 10 Bei Mitverwendung von Treibmitteln können zellige Polyurethane hergestellt werden, die gegebenenfalls eine integrale Dichtestruktur aufweisen.

- Nicht mehr gießbare, aber noch verlaufende Systeme können z.B. mit einer Rakel auf gewünschte Unterlagen, z.B.
- 15 textile Unterlagen wie z.B. Vliese, Gewirke und Gewebe, (Spalt)leder, Matritzen (z.B. Veloursleder-Silikon-Matritzen), oder Zwischenträger (z.B. Trennpapiere) unter Bildung von Beschichtungen oder Zurichtungen, aufgebracht und anschließend durch Hitzestoß verfestigt werden.
  - 20

Plastische Systeme (Pasten) können unter Druck- und Formgebung in der Hitze verpreßt werden, wobei bei 120°C bereits 5 bis 15 Minuten zur Verfestigung ausreichend sind.

- 25 Auch durch Tauchverfahren können Oberflächenbeschichtungen, Abdruckformen oder Formkörper hergestellt werden.

Le A 23 278

den, indem man die beheizten, zu beschichtenden Formen in die Reaktivmasse eintaucht.

Die Reaktivmasse kann auch durch Schlitze oder Düsen in heiße Medien (Heißluft oder heiße Flüssigkeiten) 5 ausgepreßt und dadurch verfestigt werden.

Die Reaktivmasse kann in beheizten Extrudern teilweise oder weitgehend zum Polyurethan reagiert werden und in dieser Form durch Schlitze oder Düsen extrudiert und gegebenenfalls in heißen Medien vollständig ausreagiert 10 werden, oder in heiße Formen eingebracht werden, woraus sie nach kurzer Zeit entformt werden kann. Auch nach dem Reaktionsspritzgußverfahren (reaction-injection-molding - RIM -) kann die Reaktivmasse verarbeitet werden.

15 Feste Systeme, insbesondere auf Basis höherschmelzender Ausgangspolyole (45 bis 65°C) werden entweder unter Druck und Formgebung (Spritzguß) oder etwa bei oder oberhalb der Schmelztemperatur des Polyols verarbeitet. Man kann so verfahren, daß man die vorher herge- 20 stellten Einkomponentensysteme in Form fester Granulate in eine über den Schmelzpunkt des Polyols aufgewärmte Form (im allgemeinen unterhalb 60°C) einbringt. Nach dem Aufschmelzen der Granulate und der damit gegebenen Werkzeugfüllung wird die Form auf 100 bis 140°C 25 erwärmt und der Inhalt verfestigt.

Die Verfestigungstemperatur der erfindungsgemäßen Einkomponentensysteme ist von Menge und chemischer Konstitution der Polyisocyanate, die zur Stabilisierung der

Polyamine verwendet wurden, abhängig. Mit zunehmender Verfestigungstemperatur nimmt die aufzuwendende Verfestigungszeit zur Bildung der Polyurethane ab. Die Ausheizdauer kann je nach Temperatur von weniger als  
5 1 Minute bis zu mehreren Stunden betragen. Manchmal ist es vorteilhaft, die Kunststoffe nach Entformen noch einige Zeit bei 100°C zu tempern, um eine vollständige Durchhärtung zu gewährleisten.

Eine Aushärtung der Einkomponenten-Reaktivsysteme kann  
10 jedoch auch durch Zugabe von vorzugsweise hochpolaren Lösungsmitteln wie Dimethylformamid, N-Methyl-pyrrolidon, oder mäßig polaren Lösungsmitteln wie Propylencarbonat, Dioxan oder Glykolmonomethyletheracetat erfolgen. Je nach Menge dieser Lösungsmittel kann der Sta-  
15 bilisierungseffekt in den Einkomponentensystemen zum Teil oder völlig aufgehoben werden. Die Gießzeit (Topfzeit) solcher Ansätze kann dabei durch die Menge solcher Lösungsmittelzusätze gesteuert werden. Bei geringen Mengen erhält man Systeme mit mehrtägiger Topf-  
20 zeit bei Raumtemperatur, während bei höheren Dosierungen bereits nach 10 bis 15 Minuten schnelle oder gar schlagartige Verfestigung eintritt. Die Zusatzmenge solcher Lösungsmittel ist auch hier von der Menge und Art des Stabilisators (Güte der Polyaddukthaut  
25 an der Polyaminoberfläche) abhängig und wird nach praktischen Vorversuchen für die jeweiligen Systeme festgelegt. Der technische Vorteil solcher Reaktionsmischungen liegt darin, daß diese Systeme auch ohne Zufuhr von Wärme verfestigen. Selbstverständlich kann man auch  
30 durch geeignete Dosierung der Lösungsmittel die ther-

Le A 23 278

mische Verfestigungszeit der Einkomponentensysteme erniedrigen, wobei noch eine ausreichende Lagerstabilität gegeben sein kann.

Weiterhin kann eine Verfestigung der erfindungsgemäßen  
5 Einkomponentensysteme auch durch Anwendung hoher Scherkräfte herbeigeführt werden, so z.B. in hochtourigen Rührwerken. Die dabei bei kurzzeitigem Rühren auftretende Wärmetönung erreicht in der Regel nicht die Vernetzungs-Aufdickungstemperatur der Einkomponentensysteme,  
10 so daß lediglich durch mechanische Beanspruchung während des Rührprozesses die sich auf der Polyaminteilchenoberfläche befindliche Polyharnstoffhaut zerstört wird.

Weitere Ausführungsformen der Stabilisierung unter verschiedenen Bedingungen bzw. Verfahren zur Herstellung  
15 lung der Einkomponenten-Reaktivsysteme und ihre Aushärtung sind auch aus den Beispielen zu entnehmen.

Bevorzugte Verwendung finden solche PU-Reaktivsysteme, welche höhermolekulare Polyamine als Komponenten enthalten und somit hochwertige Elastomere, Beschichtungen,  
20 zellige Elastomere und Formteile mit gegebenenfalls einer Dichteverteilung mit zelligem Innenkern und dichterer Außenhaut ergeben.

Beispiel 1

Zu einer Suspension von 7,25 g (45,8 mMol) pulverisiertem 1,5-Diaminonaphthalin (NDA) (Teilchengröße 10 - 50 µm) in 20 g Dioctylphthalat wird das unten erwähnte Polyisocyanat X in der angegebenen Menge zugesetzt. Man läßt den Reaktionsansatz bei Raumtemperatur einige Stunden zur Bildung des stabilisierten Diamins mit retardierter Reaktivität nachrühren. Man fügt dann 100 g eines NCO-haltigen Voraddukts (NCO = 3,6 Gew.-%), das aus einem linearen Polypropylenglykolether (MG = 2000, OHZ = 56) und 2,4-Diisocyanatotoluol in bekannter Weise hergestellt wurde, hinzu. Es erfolgt nunmehr Polyaddition beider Komponenten (NH<sub>2</sub>/NCO-Reaktion). Je nach Ausmaß der Desaktivierung der NDA-Teilchen infolge oberflächlicher Polyharnstoffbildung beobachtet man einen zeitlich unterschiedlichen Viskositätsaufbau der Reaktionsansätze bei Raumtemperatur.

Es wird nun der Zeitpunkt bestimmt, bei dem die Viskosität der Ansätze einen Wert von 40 000 mPas erreicht hat.

Ansatz:                    20,00 g Dioctylphthalat  
                             7,25 g NDA  
                             2,8 mMol Diisocyanat (oder entspr. Menge  
   an Triisocyanat) (6,1 Äqu.-%  
   Isocyanat auf 1 Äqu. Amin)

---

100,00 g NCO-Prepolymer (NCO = 3,6 %)

Le A 23 278

Nr.	Polyisocyanat X	Menge/g	Zeitpunkt bei Erreichung 40 000 mPas
a)	-	-	1 h 30 min (Vergleich)
b)	2,4-Diisocyanatotoluol (TDI)	0,5	1 h 55 min
c)	4,4'-Diisocyanatodiphenylmethan	0,7	1 h 40 min
d)	Isophorondiisocyanat (IPDI)	0,6	2 h 30 min
e)	biuretisiertes 1,6-Diisocyanato- hexan (Desmodur <sup>®</sup> N)	1,0	3 h 45 min

(Desmodur<sup>®</sup> -N - Produkt der BAYER AG, D-5090 Leverkusen).

Le A 23 278

Der desaktivierende Einfluß der Polyisocyanate auf die  $\text{NH}_2/\text{NCO}$ -Reaktion ist bei dieser Versuchsreihe, insbesondere bei Verwendung von IPDI und biuretisiertem 1,6-Diisocyanatohexan im Vergleich zum Null-Versuch (Nr. a) 5 deutlich erkennbar.

Die Ansätze lassen sich jeweils durch 1-stündiges Erhitzen auf 135 bis 140°C zu elastomeren Polyurethan-(harnstoff)en aushärten.

#### Beispiel 2

- 10 Zu einer Suspension von 40 g 1,5-Diaminonaphthalin (NDA) in 50 g eines linearen Polypropylenglykoethers (MG = 2000, OHZ = 56) wird bei Raumtemperatur und unter starkem Rühren eine Lösung von 7,5 g trimerisiertem IPDI (NCO = 14,8 %) in 5 g Toluol zugesetzt (entspricht 5,2 15 Äqu.-% Isocyanat auf Äqu. Amin). Nach einer Rührzeit von 4 - 5 h wurden 14 g dieser Suspension des stabilisierten Diaminonaphthalins mit 100 g des in Beispiel 1 erwähnten NCO-Voraddukts aus einem linearen Polypropylenglykoether und 2,4-Diisocyanatotoluol (NCO = 3,6 %) 20 innig verrührt. Es erfolgt bei Raumtemperatur allmähliche Viskositätserhöhung und man erhält nach 65 min eine Viskosität von 40 000 mPas.

Durch Ausheizen der Reaktivmischung auf 130°C erhält man einen elastomeren Polyurethanharnstoff.

#### 25 Beispiel 3 (Vergleichsversuch)

Werden 100 g des in Beispiel 1 und 2 angeführten NCO-

Le A 23 278

Im Vergleich zu Beispiel 2 (desaktiviertes NDA) erfolgt hierbei die Polyaddition der Ausgangskomponenten mit einer deutlich höheren Geschwindigkeit (Faktor  $\sim 3$ ).

**Ansatz:** 50 g TDA  
50 g Polyether (MG = 2000)

Y g Polyisocyanat X

BNSDOCID: <EP\_0171015A2 | >



Le A 23 278

Versuch	Polyisocyanat X	Menge/g (Y)	Aqu.-% NCO pro Aqu. Amin	Zeit (min) bis zum Errei- chen einer Viskosität von	10 000 mPas	40 000 mPas
a	-	-	0	4		12 (Vergleich)
b	biuretisiertes 1,6-Diisocyanatohexan (N)	3,4	2,15	17		28
c	"	6,8	4,3	32		51
d	IPDI	3,83	4,3	57		85
e	"	7,66	8,6	53		82
f	Addukt von 3 Mol Tolu- ylen-2,4-diisocyanat an Trimethylolpropan	12,5	4,3	10		28

0 171 015

Auch in diesem Beispiel ist der desaktivierende Einfluß auf die NCO/NH<sub>2</sub>-Reaktion, insbesondere bei Verwendung von IPDI und biuretisiertem 1,6-Diisocyanatohexan, deutlich erkennbar.

- 5 Die genannten Reaktionsmischungen weisen gegenüber dem Vergleichsversuch (Nr. a) eine zum Teil beträchtlich längere Gießzeit (Topfzeit) auf.

#### Beispiel 5

- 10 Zu einer Suspension von 40 g 1,5-Diamino-naphthalin (NDA) in 50 g eines linearen Polypropylenglykolethers (MG = 2000, OHZ = 56) wurden die in untenstehender
- 15 Tabelle angegebenen Mengen an biuretisiertem 1,6-Diisocyanatohexan (NCO = 22,5 %) zugesetzt. Nach einer
- 15 Rührzeit von 4 - 5 h bei 30 - 50°C wurden 14 g dieser Suspension (6,2 g desaktiviertes NDA und 7,8 g Polyether als Suspendiermedium) mit 100 g des NCO-Vor-
- addukts auf Polyetherbasis (s. Beispiel 1; NCO = 3,6 %) vermischt.
- 20 Als Maß für die Desaktivierung des in heterogener Phase vorliegenden NDA wird nunmehr die Vernetzungstemperatur der Reaktionsmischung bestimmt. Dazu wird auf einer
- KOFLER-Heizbank über einen Temperaturbereich von 40 bis 250°C ein dünner Film des Ansatzes aufgetragen. Nach 15
- 25 min wird die minimale Temperatur bestimmt, bei der dieser Film elastisch zu vernetzen beginnt. Liegt hierbei die Vernetzungstemperatur  $\geq 50 - 60^{\circ}\text{C}$ , so ist der Reaktionsansatz erfahrungsgemäß bei Raumtemperatur über Mo-

nate hinaus lagerstabil und behält nach 1 - 2 Tagen  
(nach der Reaktion des in geringen Mengen vorhandenen  
Polyethers in der NDA/Suspension mit dem NCO-Voraddukt)  
seine Viskosität konstant.

5    Ansatz:                    40 g NDA  
                                 50 g Polyether (linear, MG = 2000)

---

Y   g biuretisiertes 1,6-Diisocyanato-  
                                 hexan

Le A 23 278

Menge an biuretisiertem 1,6-Diisocyanatohexan (g) (Y)		Aqu.-% Isocyanat pro Äqu. Amin	Vernetzungstemperatur °C
a)	-	-	50 (Vergleich)
b)	0,5	0,53	65
c)	1,7	1,8	135
d)	2,5	2,65	160
e)	3,0	3,2	165
f)	3,5	3,7	165 - 170

Le A 23 278

Wird der unter c) angegebene, bei Raumtemperatur unter Feuchtigkeitsausschluß lagerstabile, flüssige Reaktionsansatz nach kurzzeitigem Entgasen im Vakuum in eine mit Trennmittel versehene Form gegossen und 1 bis 2 h bei  
 5 140°C ausgeheizt, so erhält man ein hochelastisches PUR-Elastomer mit folgenden mechanischen Eigenschaften:

	Härte (Shore A)	83	(DIN 53 505)
	Zugfestigkeit (MPa)	8,9	(DIN 53 504)
	Bruchdehnung (%)	450	(DIN 53 504)
10	Weiterreißwiderstand (kN/m)	20,5	(DIN 53 515)
	Elastizität (%)	60	(DIN 53 512)

#### Beispiel 6

Werden 14 g der in Beispiel 5 beschriebenen desaktivierten NDA/Polyether-Suspension mit 100 g eines NCO-Voraddukts aus einem auf Adipinsäure und Ethylenglykol basierenden linearen Polyester mit einem Molgewicht 2000 (OHZ = 56) und 2,4-Diisocyanatotoluol (NCO-Gehalt des Voraddukts = 3,6 Gew.-%) bei 50 - 60°C verrührt, so  
 15 zeigen die erhaltenen Reaktionsansätze folgende Vernetzungstemperaturen (KOFLEB-Bank-Methode, vgl. Beispiel 5):  
 20

	biuretisiertes 1,6-Diisocyanatohexan (g)	Vernetzungstemperatur (°C)
a)	-	40 (Vergleich)
b)	0,5	50
c)	1,7	120
d)	2,5	150
e)	3,0	160
f)	3,5	160 - 170

Le A 23 278

Auch hier verhalten sich die Reaktionsansätze c) bis f) bei Raumtemperatur unter Feuchtigkeitsausschluß lagerstabil. Wird der unter c) beschriebene Ansatz (Vernetzungstemperatur: 120°C) unter den in Beispiel 5 erwähnten Verarbeitungsbedingungen bei 140°C hitzevernetzt, so erhält man ein PUR-Elastomer mit folgendem mechanischen Wertenniveau:

	Härte (Shore A)	81
	Zugfestigkeit (MPa)	27,7
10	Bruchdehnung (%)	550
	Weiterreißwiderstand (kN/m)	42
	Elastizität (%)	52

#### Beispiel 7

Zu einer Suspension von 40 g feinpulverisiertem 4-Aminobenzenoesäure-(4-aminoanilid) (4,4'-Diamino-benzanilid) in 50 g des linearen Polypropylenglykolethers (OHZ = 56) werden 1,5 g biuretisiertes 1,6-Diisocyanatohexan zugesetzt. Das Reaktionsgemisch wird noch 3 - 5 h bei Raumtemperatur nachgerührt.

- 20 a) 22 g dieser Suspension wurden mit 100 g des bereits erwähnten NCO-Voraddukts auf Polyetherbasis (NCO = 3,6 %) (Beispiel 5) vermischt. Der Reaktionsansatz verhält sich bei Raumtemperatur lagerstabil und zeigt auf der KOFLER-Bank eine Vernetzungstemperatur von 120 - 125°C. Wird  
25 die flüssige Mischung nach kurzer Entgasungsphase im Vakuum auf eine Temperatur von 130 - 140°C gebracht, so

erhält man nach 1 bis 2 h ein blasenfreies PUR-Elastomer mit folgenden mechanischen Eigenschaften:

	Härte (Shore A)	80
	Zugfestigkeit (MPa)	10,5
5	Bruchdehnung (%)	350
	Weiterreißwiderstand (kN/m)	28,5
	Elastizität (%)	55

- 10 b) Wird das NCO-Voraddukt auf Polyetherbasis durch ein entsprechendes NCO-Prepolymer auf Polyesterbasis (Polyester aus Adipinsäure und Ethylenglykol, MG 2000, OHZ = 56) ersetzt, so erhält man mit 22 g der genannten 4,4'-Diamino-benzanilid/Polyether-Suspension pro 100 g NCO-Voraddukt (NCO = 3,6 %) ebenfalls ein bei Raumtemperatur lagerstabiles PUR-System, das vor der Verarbeitung durch
- 15 Aufschmelzen (50 - 60°C) in einen gießbaren Zustand gebracht werden kann (Vernetzungstemperatur: 115 - 120°C). Das unter den bereits erwähnten Verarbeitungsbedingungen (1 bis 2 h bei 130 - 140°C) hergestellte PUR-Elastomer weist folgende mechanische Eigenschaften auf:

20	Härte (Shore A)	80
	Zugfestigkeit (MPa)	23
	Bruchdehnung (%)	370
	Weiterreißwiderstand (kN/m)	42
	Elastizität (%)	48

Le A 23 278

Beispiel 8 (Vergleichsversuch)

Bei Verwendung der in Beispiel 7 beschriebenen Suspension aus 40 g 4,4'-Diaminobenzanilid in 50 g eines linearen Polypropylenglykolethers, die aber nicht durch Zusatz von 1,5 g biuretisiertem 1,6-Diisocyanatohexan behandelt wurde, ergeben sich mit den unter 7a und 7b beschriebenen NCO-Voraddukten folgende Gießzeiten (Topfzeiten):

- a) 100 g NCO-Voraddukt/Basis: Polyether  
22 g Suspension (nicht desaktiviert)

Gießzeit bei Raumtemperatur = 15 - 25 min, d.h. nach dieser Zeit ist der Reaktionsansatz nach den üblichen Gießverfahren nicht mehr zu verarbeiten.

- b) 100 g NCO-Voraddukt/Basis: Polyester  
22 g Suspension (nicht desaktiviert)

Gießzeit bei 70 - 80°C: 5 bis 10 min.

Beispiel 9

Einer Suspension von 40 g Ethylenglykol-bis-(p-aminobenzoessäureester) in 50 g eines linearen Polypropylenglykolethers (MG = 4000, OHZ = 28) wurden 4 g Isophorondiisocyanat (IPDI) zugesetzt. Nach eintägigem Stehen des Ansatzes bei Raumtemperatur wurden 26 g dieser Suspension mit 100 g eines NCO-Voraddukts auf



Basis eines Polypropylenglykolethers (MG = 2000, OHZ = 56) und 2,4-Diisocyanatotoluol (NCO = 3,6 Gew.-%) vermischt. Der Reaktionsansatz verhält sich nunmehr bei Raumtemperatur (Feuchtigkeitsausschluß) lager-  
 5 stabil, verfestigt aber nach wenigen Stunden bei einer Temperatur von 120 - 130°C. Nach einer Temperzeit von 24 h bei 110°C wurden folgende mechanische Werte an einer Probeplatte gemessen:

	Härte (Shore A)	65
10	Zugfestigkeit (MPa)	6,5
	Bruchdehnung (%)	650
	Weiterreißwiderstand (kN/m)	12,5
	Elastizität (%)	35

Ohne desaktivierenden Zusatz von IPDI beträgt die Gieß-  
 15 zeit obiger Kombination ca. 120 min bei Raumtemperatur.

#### Beispiel 10

Einer Suspension von 40 g 4,4'-Diamino-3,3'-dicarboxymethyl-diphenylmethan in 70 g eines linearen, hochmolekularen Polypropylenglykolethers (MG = 4000,  
 20 OHZ = 28) wurden 4 g IPDI zugesetzt. Nach mehrstündigem Rühren bei 30 - 50°C wurden 35 g dieser Suspension mit 100 g des NCO-Voraddukts auf Polyesterbasis (NCO = 3,6 %) vermischt. Die Vernetzungstemperatur beträgt bei diesem Ansatz 110 - 120°C. Nach 1 bis 2 Tagen  
 25 bleibt die Viskosität des Reaktionsansatzes konstant. Eine Verfestigung erfolgt erst durch Hitzestoß, wobei bei 120 - 130°C ein elastisches PUR-Material mit einer Härte von 72 Shore A entsteht.

Le A 23 278

Ohne stabilisierenden Zusatz von 4 g IPDI zeigt die Suspension (35 g) in Kombination mit dem NCO-Voraddukt (100 g) eine Gießzeit von 2 - 3 h bei Raumtemperatur. Der Ansatz ist bei Raumtemperatur also nicht lagersta-  
5 bil.

Le A 23 278

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von durch Polyadduktum-  
hüllung stabilisierten, festen Polyaminen mit  
retardierter Reaktivität, dadurch gekennzeichnet,  
5 daß man  
feste Polyamine mit mindestens zwei, primären und/  
oder sekundären Aminogruppen mit Schmelzpunkten  
> 50°C, in feinteiliger Form  
mit wasserunlöslichen, di- und/oder höherfunk-  
10 tionellen Polyisocyanaten mit aliphatisch und/oder  
aromatisch gebundenen Isocyanatgruppen als Stabili-  
satoren in einer Menge von 0,1 bis 25 Äquivalent-%  
NCO pro primäre beziehungsweise sekundäre Aminogruppe  
des Polyamins,  
15 in einem flüssigen Medium aus höhermolekularen  
Polyhydroxylverbindungen mit Molekulargewichten  
von 400 bis 10 000,  
und/oder Weichmachern, gegebenenfalls in Gegenwart  
von unpolaren oder wenig polaren Lösungsmitteln  
20 bei Temperaturen unterhalb der Schmelztemperatur  
der Polyamine,  
zu einer Suspension von Polyaddukt-umhüllten,  
stabilisierten Polyaminen in dem flüssigen Medium  
umsetzt, und gegebenenfalls die mitverwendeten  
25 Lösungsmittel entfernt, oder die stabilisierten  
Polyamine isoliert und die isolierten Polyamine  
anschließend in (vorzugsweise höhermolekularen)  
Polyhydroxylverbindungen und/oder höhermole-  
kularen Polyaminoverbindungen suspendiert.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man aromatische, diprimäre Diamine zur Umsetzung mit den Stabilisatoren bringt.
- 5 3. Verfahren nach Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß man als Stabilisatoren wasserunlösliche Polyisocyanate mit einer mittleren Funktionalität von  $> 2,1$  und Molekulargewichten bis 850 einsetzt.
- 10 4. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man als Stabilisatoren wasserunlösliche Polyisocyanate in Form dimerisierter, biuretisierter, trimerisierter, allophanatisierter, carbo-diimidisierter oder mit Polyolen modifizierter Polyisocyanate einsetzt.
- 15 5. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man aliphatische, cycloaliphatische oder araliphatische di- und/oder höherfunktionelle Polyisocyanate einsetzt.
- 20 6. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man aromatische Polyisocyanate mit NCO-Funktionalitäten von  $> 2,1$  einsetzt, welche mit mehr als bifunktionellen Polyol(gemisch)en modifizierte NCO-Prepolymere auf Basis von Toluoldiisocyanat oder Diphenylmethandiisocyanat oder Trimerisate oder Mischtrimerisate der genannten  
25 Diisocyanate mit aliphatischen Diisocyanaten darstellen.

Le A 23 278

7. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß man der Suspension der stabilisierten Polyamine nachträglich nieder- und/oder höhermolekulare Polyole und/oder nieder- und/oder höhermolekulare Polyamine, vorzugsweise mit aromatischen Aminogruppen, zumischt.
8. Durch teilweise Oberflächenreaktion mit wasserunlöslichen, di- und/oder höherfunktionellen Polyisocyanaten, vorzugsweise mehr als 2,1-funktionellen Polyisocyanaten, Polyaddukt-umhüllte, stabilisierte, feste, feinteilige Polyamine retardierter Reaktivität mit einem Aminogruppen-Restgehalt von mindestens 75 % und weniger als 99,9 % der ursprünglich vorhandenen Aminogruppen, suspendiert in höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen mit Molekulargewichten von 400 bis 10 000 und/oder höhermolekularen Polyaminoverbindungen mit Molekulargewichten von 400 bis 10 000, und/oder Weichmachern, wobei die Suspension gegebenenfalls weitere nieder- und/oder höhermolekulare Polyhydroxylverbindungen und/oder auch nichtstabilisierte nieder- und/oder höhermolekulare Polyaminoverbindungen zugemischt enthält.
9. Verwendung von Polyaddukt-umhüllten, stabilisierten, festen Polyaminen retardierter Reaktivität nach Ansprüchen 1 bis 8, insbesondere in Form von PU-Einkomponenten-Reaktivmischungen, zur Herstellung von Polyurethanen.

Le A 23 278

10. Verwendung der Polyaddukt-umhüllten, stabilisierten, festen Polyamine retardierter Reaktivität, gegebenenfalls suspendiert in nieder- und/oder höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen, höhermolekularen Polyaminen und/oder Weichmachern nach Anspruch 9, zur Herstellung von Polyurethanharnstoffen aus
- 5
- A) gegenüber Isocyanat reaktive H-Gruppen tragenden, nieder- und/oder höhermolekularen Verbindungen,
- 10
- B) nieder- und/oder höhermolekularen Polyisocyanaten und/oder NCO-Prepolymeren, wobei die Isocyanate ganz oder teilweise auch in blockierter Form vorliegen können,
- C) gegebenenfalls Polyurethankatalysatoren und
- 15
- D) gegebenenfalls üblichen Hilfs- und/oder Zusatzstoffen und/oder monofunktionellen Kettenabbrechern,
- 20
- wobei die NCO-Gruppen von B) und die reaktiven H-Gruppen aus A) in Äquivalenzverhältnissen von A:B von 1,5:1 bis 0,8:1, vorzugsweise 1,25:1 bis 0,9:1, eingesetzt werden,
- dadurch gekennzeichnet, daß man

Le A 23 278

5 als A) Polyaddukt-umhüllte, stabilisierte, feste  
Polyamine retardierter Reaktivität, suspendiert  
in nieder- und/oder höhermolekularen Polyhydroxyl-  
verbindungen und/oder höhermolekularen Polyaminen  
und/oder Weichmachern, wobei die Suspension ge-  
gebenenfalls zusätzlich niedermolekulare, di-  
oder polyfunktionelle Kettenverlängerungsmittel  
oder Vernetzer, vorzugsweise Di- und/oder Polyole  
10 vom Molekulargewicht 62 bis 399 und/oder nieder-  
molekulare Di- und/oder Polyamine (Molekularge-  
wicht 32, 60 bis 399), enthalten kann, eingesetzt

15 und die härtbaren, fließfähigen oder leicht auf-  
schmelzbaren, vorzugsweise langzeitlagerstabilen  
PU-Reaktivsysteme, durch Hitze, Scherkräfte und/  
oder polare Lösungsmittel in massive oder ge-  
schäumte PU-Kunststoffe, Beschichtungen oder Über-  
züge überführt.



2-2-3

2-2-3